

SEVRIN

DICTIONNAIRE
DES
NOMENCLATURES
CHIMIQUES ET MINÉRALOGIQUES.

*Livres qui se trouvent chez SAMSON, libraire, quai des
Augustins, n.º 55.*

- Dictionnaire raisonné de l'harmonie théorique et pratique, par Rivet, 2 vol.
in-8º, broché. 10 fr. 50 c.
- Epitome de l'Histoire de France, contenant l'origine des Franes, leurs
mœurs, leurs institutions, leur commerce, leurs loix, depuis l'éta-
blissement de la monarchie jusqu'au couronnement de Napoléon I^{er},
Empereur des Français; 1 vol in-12, adopté pour l'enseignement des
Lycées et écoles secondaires; broché, 3 fr., et relié 3 fr. 75 c.
- Justini historiarum libri 44*; nouvelle édition, purgée de tous les
passages trop libres qui se trouvent dans toutes les éditions précédentes,
avec le jugement de la Harpe sur cet auteur; les sommaires des cha-
pitres en français; les notes de Longuerue, et autres notes historiques
et littéraires; par un Censeur des études. Ouvrage adopté par le Gou-
vernement, pour les Lycées et écoles secondaires; in-12 relié en par-
chemin. 1 fr. 80 c.
- Œuvres d'Homère, contenant l'Illiade et l'Odyssée, par M.^e Dacier;
4 vol. in-12, fig., broché. 9 fr.
- Grammaire latine, d'après les principes de MM. de Port Royal, Du-
marsais, Condillac, Beauzée et autres bons grammairiens; par Dublot,
directeur d'une école secondaire; 1 vol. in-8º. 1 fr. 80 c.
- Traité de l'orthographe française, en forme de dictionnaire, enrichi de
notes, de remarques sur l'étymologie et la prononciation des mots, etc.,
par Restaut, in-8º. relié. 7 fr. 50 c.
- Dictionnaire de la langue française, de Richelet, augmenté de synonymes
d'une prononciation aussi sûre que facile, de tous les nouveaux mots,
des termes de sciences et arts, et d'un vocabulaire géographique, avec
les noms de chaque lieu, etc.; par Gattel. 2 gros vol. in-8º. broch.
15 f.
- (nouveau) italien et français, français et italien, rédigé d'après les
dictionnaires d'Alberti, de Botarelli, et autres auteurs les plus estimés;
précédé d'un abrégé de grammaire italienne, des conjugaisons des
verbes, tant réguliers qu'irréguliers, de la langue française; l'accent
prosodique est apposé sur tous les mots italiens de ce dictionnaire.
2 vol. in 8º oblong, br. 6 fr.
- L'Art de traduire le latin en français et le français en latin, par Outhier,
instit., in-8º. br. 1 fr. 80 c.
- La Logique, ou l'art de penser, par Condillac. in-18 br. 1 fr. 20 c.
- La Religion vengée, poème en 10 chants, par le cardinal de Bernis, nouv.
édit. avec les notes du C. Gerdil, 1 vol. in-12 br. 1 fr. 80 c.

D I C T I O N N A I R E
D E S
N O M E N C L A T U R E S
CHIMIQUE ET MINÉRALOGIQUE ANCIENNES,
C O M P A R É E S

A U X N O M E N C L A T U R E S
CHIMIQUE ET MINÉRALOGIQUE MODERNES;

D'après les Ouvrages des Chimistes et le Traité
de Minéralogie de M. HAUY;

AUQUEL ON A JOINT

Trois TABLEAUX synoptiques destinés à offrir les principaux
caractères des Corps simples, et un quatrième TABLEAU qui
présente les Caractères des Acides;

Avec trois PLANCHES pour les Signes chimiques.

Par L.-J. SEVRIN, Maître en Pharmacie.

DE L'IMPRIMERIE DE M.-J. HÉNÉE.

A P A R I S,

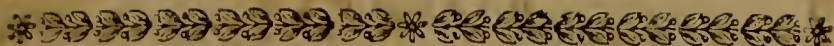
Chez SAMSON, Libraire, quai des Augustins, N.^{os} 55 et 69.

1807.

J'ai, comme Propriétaire de l'Ouvrage, déposé deux Exemplaires à la Bibliothèque impériale. Tous ceux qui ne seront pas revêtus de ma signature, seront réputés contrefaits.

Am. u.





DISCOURS PRÉLIMINAIRE.



LA principale connaissance que doit acquérir l'homme qui se livre pour la première fois à l'étude d'une science, est la perfection de son langage : on en sera convaincu, si l'on veut réfléchir comment s'acquièrent les connaissances chimiques.

La langue de la chimie moderne ayant été formée pour faciliter les opérations de notre esprit, et donner naissance, par l'analyse de nos pensées, au développement de nos idées, il est intéressant de la bien étudier, pour en connaître la valeur, et l'étymologie saillante des mots annexés aux substances.

Les connaissances chimiques ne s'acquièrent donc qu'autant que la métaphysique de son langage nous donne des moyens multipliés pour les connaître.

Qu'il me soit permis d'observer aux élèves, que celui qui se livre pour la première fois à l'étude de la chimie, ou de toute autre science, est, par rapport à ces sciences, dans une situation moins avantageuse que l'enfant qui acquiert ses premières idées. Celui-ci n'apprend (comme dit Condillac), que parce qu'il a besoin de s'instruire sur quelques connaissances relatives à ses besoins de première nécessité. Il a, par exemple, un intérêt à connaître sa nourrice ;

la nature lui donne ce moyen : mais cette connaissance n'étant pour lui qu'une qualité sensible, lui peut faire porter un jugement faux sur les objets salutaires ou nuisibles qui l'environnent ; mais l'erreur ne peut être pour lui que momentanée. Trompé dans son attente, il sent bientôt la nécessité de juger. Une seconde fois, il juge mieux, parce que l'expérience veillant toujours sur lui, corrige ses méprises.

Il nous suffit donc de remarquer que l'enfant n'acquiert de vraies connaissances, que parce que n'observant que des choses relatives aux besoins les plus urgents, il ne se trompe pas. Mais il n'en est pas de même pour nous. Le faux jugement que nous portons, soit dans la lecture de nos ouvrages sublimes, ou dans la pratique des cours que nos professeurs nous donnent, n'intéresse ni notre existence, ni nos besoins de première nécessité ; aucun intérêt physique ne nous oblige de le ratifier ; l'imagination au contraire, qui tend continuellement à nous porter au-delà du vrai, la confiance en nous même, qui touche de si près notre amour-propre, en s'attachant souvent avec opiniâtreté à un mot qui le plus souvent ne signifie rien, nous sollicite à tirer des conséquences qui ne dérivent pas immédiatement du vrai, parce que nous jugeons au hasard. C'est ce qui a dû nécessairement arriver pour ceux qui se sont livrés à l'étude de la chimie ancienne.

Il est donc important (comme dit Condillac) ,

de ne point toujours réaliser nos abstractions ; et pour éviter cet inconvénient , il n'y a qu'un moyen : c'est de savoir développer, dès l'origine , la génération de toutes nos notions abstraites.

Nous ne pouvons donc réfléchir sur les connaissances que nous nous proposons d'acquérir, qu'autant que nous possédons des signes ou des noms qui déterminent l'essence et la vérité des propriétés que nous remarquons dans une substance composée.

C'est donc l'usage des signes, en mathématique, qui facilite l'exercice de la réflexion du mathématicien ; mais cette faculté, à son tour, aide à multiplier les signes , et par-là elle peut tous les jours prendre un nouvel essor. Ainsi, les signes et la réflexion sont des causes qui se prêtent des secours mutuels, et qui concourent réciproquement à leurs progrès.

Je me crois donc en droit de conclure, que le pouvoir de réveiller nos idées sur les noms annexés aux substances composées, vient uniquement de la liaison de ses parties, que l'attention a mise entre les choses et les besoins auxquels elles se rapportent. Car, détruisez cette liaison, vous détruirez l'idée qu'on se fait de cette substance, et la mémoire ne pourra plus se la retracer. C'est ce qui est arrivé, dans l'application de la nomenclature chimique moderne et ancienne, ainsi que pour celles de la minéralogie ; les modernes sont uniquement la liaison des parties qui constituent une substance composée

iv DISCOURS PRÉLIMINAIRE.

par leurs significations, tandis que les autres les détruisent non - seulement , mais donnent naissance à des idées qui ne sont pas relatives à sa manière d'être.

Maintenant que nous possédons en minéralogie, et principalement en chimie , des noms dont la signification est bien déterminée, relativement aux principes qui constituent un corps composé , il faut donc nous accoutumer de bonne heure avec ces sortes de noms, et s'en occuper souvent, si nous voulons nous les rendre familiers; par-là, nous pourrons mieux augmenter l'activité de l'imagination, l'étendue de la mémoire, et faciliter l'exercice de la réflexion, sur-tout en s'occupant des objets qui, exerçant davantage l'attention, lient ensemble un plus grand nombre d'idées.

P R É F A C E

DE LA NOMENCLATURE CHIMIQUE.

LA langue que les chimistes anciens ont donnée à la chimie à l'appui de leurs découvertes, était dénuée de toute certitude; ils se servaient d'un langage énigmatique qui leur était particulier, afin de dérober leurs connaissances aux yeux des autres hommes, en les leur rendant occultes. Il importait peu à ces chimistes, à la suite d'une découverte, d'adapter un nom à la chose, sans considérer si ce nom avait rapport à la substance même. Un exemple de MM. Adet et Hassenfratz rendra frappante mon assertion. *L'homo gastus*, *l'homme armé*, signifiait une cucurbite garnie de son chapiteau; *la tête de mort*, un chapiteau d'alambic; *le pélican*, un vaisseau distillatoire; *le caput mortuum*, le résidu d'une distillation.

Les chimistes systématiques qui leur ont succédé, n'ont pas moins défiguré le langage de la chimie; ils ont dénaturé les dénominations qui ne cadraient point avec leurs idées; telles que, *la poudre d'Algaroth*, *le sel Alembroth*, *le Pompholix*, *l'eau phagédénique*, *le Turbit minéral*, *l'huile de tartre par défaillance*, *le colcotar*, *les beurres d'arsenic et d'antimoine*, et *les fleurs de zinc*. etc.

Je laisse à juger aux lecteurs combien ces dénominations offrent à l'esprit une source féconde d'idées mystérieuses qui ne dérivent pas immédiatement du vrai. Car peut-il exister, dans le règne minéral, du beurre, des huiles.

et des fleurs ? sur-tout que ces substances sont de violens poisons. Bientôt, sous cette acception de mots, l'on eût trouvé aux dépens des minéraux des fleurs pour orner nos parterres, et du beurre et des huiles pour suffire à l'assaisonnement des substances propres à notre nourriture.

On sent assez, sans que je sois obligé d'insister plus longtemps sur les preuves, que la langue de la chimie ancienne était sans principes ; et comment aurait-elle pu l'être (comme le rapportent MM. Adet et Hassenfratz) dans un tems où la physique expérimentale était inconnue, où l'on ignorait la manière d'étudier ?

Bien pis encore ; occupés à se nuire les uns aux autres et à se faire des nouveaux partisans, ils donnaient à une seule substance un amas de noms confus, sans qu'aucun ait la moindre analogie avec la substance. Celles que les chimistes modernes ont appelée le muriate de mercure, était appelée par eux, *mercure doux*, *colomelas*, *panacée mercurielle*, et *aquila alba*. De même que le sulfate de potasse était appelé, *sel duobus*, *areanum duplicatum*, *sel polichrets*, *tartre vitriolé*.

Enfin le vrai goût de la physique a prévalu sur la chimie, et ce fut alors que Bergman et Macquer, chimistes anciens, ont reconnu l'obscurité du langage de la chimie. et que Bergman professeur à Upsal, ville de Suède, écrivit à M. de Morveau : ne faites grace à aucune dénomination impropre ; *ceux qui savent déjà entendront toujours, et ceux qui ne savent point entendront plutôt*, ainsi que le rapportent MM. Adet et Hassenfratz.

Le savant de Morveau regarda comme un devoir à remplir, les derniers vœux que ses maîtres avaient formés. Conséquemment, voulant opérer la modification de cette langue, afin de lui rendre des expressions plus convenables

à la nature des corps , il fit , en 1782 le sacrifice de son propre travail et de ses propres idées aux chimistes de l'académie française. Ces illustres chimistes, remarquant que les vices de cette langue étaient trop sensibles, sur-tout dans les mots dont l'acception n'était point déterminée , ou qui n'avaient point de sens (comme nous l'avons vu précédemment), se pénétrèrent tous du même esprit en oubliant ce qui avait été fait , pour ne voir que ce qu'il y avait affaire.

Ce fut alors que ces chimistes furent assez généreux pour croire que leur science ne serait véritablement estimable qu'autant qu'ils la rendraient communicative au reste des hommes ; et ce ne fut qu'après avoir médité sur la métaphysique des langues, et sur le rapport des idées avec les mots, qu'ils parvinrent à la rectifier, et à la tirer parla des profondes ténèbres dans lesquelles elle était malheureusement tombée depuis tant de siècles.

Cette rectification de la langue chimique ne pouvait donc s'opérer que par une collection d'idées ; et cette collection, par un système bien ordonné , c'est-à-dire, une suite d'idées exactes sur les mots annexés aux substances, où l'analyse logique et métaphysique mettrait l'ordre qui convient entre eux.

Les chimistes modernes regardent comme simples , tous les corps que l'on n'a encore pu décomposer , ainsi que les derniers résultats des opérations par l'analyse , que les anciens appelaient *caput mortuum*. Il fallut donc à ces corps reconnus simples , assigner des noms respectifs. Ces chimistes ont conservé plusieurs d'entre - eux qui leur ont paru propres à exprimer , et ont supprimé ceux qui entraînaient des idées évidemment fausses ; ils furent

obligés , pour remplir le but qu'ils s'étaient proposé , d'en substituer d'autres , sans qu'ils aient aucuns rapports avec ceux déjà nommés , et sans qu'ils pussent être confondus avec ceux qu'ils voulaient annexer aux substances inconnues des anciens.

Les corps composés ont reçu , en général , des noms composés , destinés à faire connaître le genre et la nature de leurs composans ; de manière qu'en les prononçant , on exprime sans erreur et sans obscurité les parties qui les constituent.

La création des noms nouveaux pour exprimer des corps également nouveaux ou inconnus des anciens chimistes , fut constamment prise dans la langue grecque ; et ils ont l'avantage de n'avoir aucun rapport avec les mots déjà connus , et de ne pouvoir être confondus avec les noms appartenant à des substances différentes : ils réunissent aussi celui (comme dit fort bien M. Fourcroy) d'offrir à l'oreille des sons doux , agréables , faciles à prononcer , quelquefois même harmonieux , et de se rapprocher ainsi du génie de la langue française , dont la douceur et la prononciation facile en font l'idiome le plus généralement répandu dans le monde. En empruntant d'ailleurs nos dénominations de la langue d'un peuple poli avec lequel les Français ont eu de tout temps la plus frappante analogie ; en faisant parler à la chimie le langage des Aristote et des Platon , c'est offrir à l'esprit une source féconde de souvenirs faciles , et montrer dans les mots d'une étymologie saillante , la trace des idées qu'ils représentent , et dont ils sont ou la fidèle empreinte , ou la simple contre-preuve.

Examinons maintenant tous les corps simples , afin de

connaître la méthode analytique dont se sont servis ces chimistes pour les caractériser chacun respectivement dans leur manière d'être , avant d'entrer dans le détail des corps composés, puisqu'ils sont la pierre fondamentale des composés.

Les corps simples, comme nous l'avons dit plus haut, sont des substances que la puissance décomposante n'a pu décomposer; tels sont *les trois bases gazeuses, les trois substances combustibles, les quatre alcalis, les cinq terres, et les vingt-trois métaux.* (J'observe que j'ai retranché l'ammoniaque, qui est un alcali de sa classe, étant une substance composée d'hydrogène et d'azote, ainsi que la chaux et la magnésie, étant composées d'alcali et de terres nommées sub-alcalines. Nous appercevons ici un grand nombre de corps simples. Ces chimistes, après avoir assigné à chacun d'eux le nom qui devait lui appartenir, ont divisé cette classe par genres (voyez mon tableau des caractères), où l'analyse physique et mécanique ont donné naissance à l'ordre qu'ils se proposaient d'établir. Cette division de cette classe par genres, comprend: 1°. *les trois bases gazeuses*, 2°. *les quatre alcalis*, 3°. *les cinq terres*, et 4°. *les vingt-trois métaux.* Ensuite les métaux n'étant point d'un même attribut, M. Fourcroy a divisé le genre des métaux en cinq divisions, savoir: 1°. *en métaux acidifiables et cassans*; 2°. *en métaux oxidables et cassans*; 3°. *en métaux oxidables et demi-ductiles*; 4°. *en métaux oxidables, malléables, et ductiles*; 5°. *en métaux difficilement oxydables, malléables, et très-ductiles.* (Voyez la première colonne de mon tableau des caractères.)

D'après cette connaissance exacte des corps simples, on a cherché leurs unions réciproques avant d'assigner aux

corps résu'tans les noms significatifs qui devaient leur être assignés ; et ce ne fut qu'à l'issue de l'analyse synthétique que les chimistes y sont parvenus.

Par l'analyse , on entend décomposer , comparer , et saisir les rapports des parties qui constituent les composés ; l'analyse est donc la décomposition entière d'un corps composé, et la distribution de ses parties dans l'ordre où la nature nous les présente. C'est donc le vrai secrets de découvertes , parce quelle tend par sa nature à nous faire remonter à l'origine des choses , ayant aussi l'avantage qu'elle n'offre jamais que peu d'idées à-la-fois , et toujours dans la dégradation la plus simple ; elle est aussi ennemie des principes vagues, et de tout ce qui peut être contraire à l'exactitude et à la précision. Ce n'est point aussi avec le concours des propositions générales qu'elle cherche la vérité, mais toujours par une espèce de calcul , c'est-à-dire , en décomposant les notions , jusqu'à ce qu'on les ait comparées sous tous les rapports favorables aux découvertes qu'on a en vue ; ce n'est point non plus par des définitions , qui d'ordinaire ne font que multiplier les disputes , mais bien au contraire en expliquant la génération de chaque corps. On voit par-là qu'elle est la seule méthode qui puisse donner de l'évidence à nos raisonnemens , et conséquemment la seule qu'on peut suivre dans la recherche de la vérité.

M. Fourcroy a distingué l'analyse sous quatre divisions , savoir : l'analyse immédiate ou prochaine , l'analyse médiate ou éloignée , l'analyse compliquée ou fausse , et l'analyse simple ou vraie. (Voyez son Système sur les connaissances chimiques.)

Par la synthèse , on entend la recombinaison ou restitution des parties aux corps composés que l'analyse avait

mis à nu, pour les rendre dans leur état primitif par le rapprochement de leurs parties.

Je vais donner un exemple pour mettre à l'appui de cette assertion. L'eau, qui est un composé de 0,85 parties d'oxygène sur 0,15 d'hydrogène, où l'analyse simple ou vraie a mis à nu ses deux principes séparément, et que la synthèse, en rapprochant ses deux principes, a donné naissance à la représentation d'un corps homogène ou de même nature.

Cette belle découverte, dont nous devons la reconnaissance à MM. Monge et Lavoisier, a éclairci les chimistes modernes d'une manière si satisfaisante, qu'ils ont pu dès-lors démontrer quelle était l'influence de l'hydrogène, et principalement l'oxygène, sur tous les corps de la nature. Essayons d'en démontrer les faits les plus saillans, pour ce qui a rapport à cet ouvrage.

L'oxygène se dégage, soit en se séparant de l'hydrogène avec lequel il était uni dans l'état d'eau, ou de l'azote dans celui d'air atmosphérique; s'unit au calorique avec lequel il a une grande tendance à sa combinaison; joue un très-grand rôle dans l'histoire naturelle, et dans la chimie, en raison de son attraction pour presque tous les corps de la nature. 1°. Il est le premier principe de la vie animale et végétale; il est également celui de la combustion; 2°. A l'égard des corps inorganiques, il n'est pas moins digne de remarque; il change les propriétés des corps simples, c'est-à-dire, que par son union, de simples qu'ils étaient ils deviennent des composés. Sous la considération du gaz oxygène relativement à l'utilité vitale prise isolément, il ne peut être respiré qu'après un amalgame de son principe vital avec l'azote le carbone et le calorique; cet état

d'amalgame ou union, porte le nom d'air atmosphérique; que je nomme oxide hydrogène carboné, et que plusieurs physiciens du temps d'Empedocle et d'Aristote regardaient comme un élément. 3°. Le changement qu'il opère sur les corps inorganiques est une combustion, soit spontanée ou par le concours de l'art; dans le premier cas, il s'empare des substances facilement combustibles, les brûle, c'est-à dire que par son union les corps changent de leurs propriétés physiques et perdent par-là leurs états naturels. Cette altération des corps porte le nom d'oxidation. Tels que les métaux, de brillans qu'ils étaient avant son union, deviennent noirs et peuvent sous cet état se briser plus facilement. Dans le second cas, lorsqu'on expose à l'action du calorique, un métal qui ne peut s'oxider que très-difficilement à l'air libre, la base de l'oxigène de l'air abandonne son calorique, son azote et son carbone, pour s'unir à la substance employée.

Le gaz oxigène employé dans des proportions plus fortes, dénature encore plus fortement quelques corps de la nature déjà oxidés. Examinons maintenant les différens degrés que peut opérer ce gaz oxigène sur les substances susceptibles de sa combinaison. On entend sous le nom d'oxide le premier degré d'union de l'oxigène sur un corps combustible; sous le nom d'oxide; le second terme; sous le nom d'acide, le troisième terme. Avant d'examiner les autres termes d'acidifications, cherchons à connaître la belle méthode que les chimistes modernes ont établie pour les différencier les uns des autres. Le 3^{eme}. terme d'oxidation étant regardé comme le premier point d'acidification, on a dû, pour les distinguer, assigner à chacun d'eux le nom propre à exprimer d'une manière positive leurs points de

saturation, de manière que la plupart des acides dont les deux principes qui les constituent, c'est-à-dire, le principe acidifiant qui est commun à tous, est le gaz oxygène, et le principe acidifié qui en est le radical et qui est propre à chacun d'eux, peuvent exister dans des proportions différentes, quoique constituant également des points d'équilibre ou de saturation. Ces chimistes expriment ces différens degrés d'acidification en faisant varier la terminaison du nom spécifique, de manière que pour exprimer le soufre au 3^{ème}. terme d'oxidation, ils prirent la terminaison en *eux*, le 4^{ème}. terme, la terminaison en *ique* : ainsi l'on dit acide sulfureux, et acide sulfurique. Il en est de même pour l'azote, le phosphore et le carbone parvenus à ces deux points de saturation : on dit pour l'azote, acide nitreux et nitrique ; pour le phosphore, acide phosphoreux et phosphorique ; pour le carbone, acide carboneux et carbonique.

Il nous reste encore à examiner deux proportions d'oxygène que quelques acides peuvent encore absorber, quoique étant saturés aux autres points précédens. Dans ce cas, les chimistes ont joint à la terminaison en *ique* les noms *oxigéné* et *sur-oxigéné* ; tel que l'acide muriatique, par rapport à la proportion d'oxygène unie à son radical acidifiable, fut nommé acide muriatique oxigéné et acide muriatique sur-oxigéné.

Les chimistes ayant fait la découverte jusqu'ici d'un grand nombre d'acides, M. Fourcroy les a partagés en quatre classes, par rapport à la nature, connue ou inconnue, simple ou composée, de ces radicaux.

La première classe renferme les acides à radicaux con-

nus et simples, c'est-à-dire, formés par des substances combustibles indécomposées, unies à l'oxygène jusqu'à l'acidification plus ou moins forte; elle comprend les espèces suivantes: les acides carboneux et carbonique, les acides phosphoreux et phosphorique, les acides sulfureux et sulfurique, les acides nitreux et nitrique, les acides arsénique et arsénieux, l'acide tungstique, l'acide molybdique, l'acide chromique.

La seconde classe contient les acides à radicaux inconnus, mais fortement soupçonnés d'être simples; tels que l'acide muriatique, l'acide muriatique oxygéné, l'acide muriatique sur-oxygéné, l'acide fluorique, et l'acide boracique.

La troisième classe comprend les acides à radicaux binaires; tels sont tous les acides végétaux, dont les radicaux sont l'hydrogène carboné, ou du carbone hydrogéné avec l'oxygène en différentes proportions. Ces acides étant assez nombreux, ce même chimiste les a divisés en quatre genres, par rapport à leur nature et à leur formation.

Le premier genre renferme les acides purs, existant tout formés dans les végétaux, en y comprenant les acides succinique et honigstique, qui ont une origine manifestement végétale. D'après le rapport de ce chimiste, il y a six espèces dans ce genre, savoir: l'acide succinique, l'acide honigstique, l'acide citrique, l'acide malique, l'acide gallique, et l'acide benzoïque.

Le second genre comprend les acides végétaux tout formés dans les plantes, mais en partie saturés de potasse; on les nomme acidules. Il y en a de deux espèces, l'acidule tartareux, l'acidule oxalique.

Le 3^{me}. genre, les acides végétaux factices, formés par l'action de l'acide nitrique et par la précipitation de son

oxigène sur les substances végétales; il n'y a que les acides camphorique et subérique et muqueux dans ce genre. Les acides oxalique, malique, tartareux et acétique, sont souvent formés par des matières végétales traitées avec l'acide nitrique ou avec l'acide muriatique oxigéné; mais le chimiste, les ayant compris dans les genres précédens; il serait superflu d'en traiter de nouveau dans celui-ci.

Le 4^{me}. genre renferme les acides végétaux produits par la fermentation. On ne connaît encore jusqu'ici que l'acide acétique qui soit dans ce cas.

La 4^{me}. classe comprend les acides à radicaux ternaires, composés en général de carbone, d'hydrogène et d'azote, unis à l'oxigène. Cette classe d'acides appartient aux substances animales, fournissant, par la décomposition du calorique de l'ammoniaque, et de l'acide prussique par un changement de proportions dans leurs principes. Ce chimiste fait remarquer que l'acide prussique semble être à cette classe d'acides, en général, ce que sont les acides oxalique et acétique aux acides végétaux; et il ajoute aussi, qu'en convertissant les substances animales en acides oxalique et acétique par l'action de l'acide nitrique, il se forme constamment, par la même action, de l'acide prussique, qui se dégage en vapeurs. Il y a quatre acides animaux, assez bien connus, qui paraissent appartenir tous à ce genre de composés, savoir: l'acide amnique, l'acide sébacique, l'acide urique et l'acide prussique, (Voyez sa Philosophie chimique, pour connaître les principales propriétés qui les caractérisent.)

Ce chimiste dit aussi dans son résumé sur les acides, que les acides formique et bombique, qu'on regardait il

Il y a quelques années comme des acides particuliers, ne sont que des mélanges divers d'acide malique et acétique. existant dans les fourmis et les vers à soie, comme dans beaucoup d'autres insectes. Il en est de même, dit-il, de l'acide zoonique, obtenu par la distillation de plusieurs substances animales; ce n'est que de l'acide acétique uni à une matière animale.

Il rapporte encore que les acides malique, muqueux et oxalique, que l'on forme avec beaucoup de substances animales traitées par l'acide nitrique ou par l'acide muriatique oxygéné, ou que l'on rencontre quelquefois tout formés dans ces substances, ne diffèrent en aucune manière des mêmes acides qui existent dans les matières végétales; et par-là ces deux genres de composés se rapprochent essentiellement.

Il en est de même pour l'acide lactique de Schéele; il n'est lui-même que l'acide acétique tenant en dissolution une matière animale particulière.

Les substances combustibles, qui dans les acides sont un principe particulier et spécifique, sont susceptibles de devenir à leur tour un principe commun à un grand nombre de combinaisons, telles que les sulfures, les carbures, les phosphures, les hydrures, etc. Ces substances combustibles peuvent encore se combiner réciproquement les unes aux autres, et s'unir dans cet état aux alcalis; tel que l'hydrogène uni au soufre et à la baryte, forme, par le moyen de la fusion, un hydro-sulfure de baryte. Il en est de même pour la potasse; elle peut, comme la baryte, s'unir au soufre et à l'hydrogène sous trois états différens, savoir: en sulfure de potasse, en hydro-sulfure de potasse, et en sulfure hydro-sulfuré de potasse.

Les acides, en général, s'unissent sans décomposition
avec

avec les bases salifiables, soit alcalines, terreuses, et quelquefois avec les substances métalliques; ces combinaisons, nommées autrefois sels neutres, sels moyens, sels composés, sels secondaires, portent aujourd'hui le nom simple et plus significatif de sels; les acides et alcalis isolés n'étant plus appelés sels, comme dans l'ancienne nomenclature. Les chimistes modernes ont indiqué pour nom générique aux substances salines, celui de l'acide employée, et pour nom spécifique, celui de la base, soit alcaline, terreuse, ou métallique unie à l'acide. Cet acide étant au premier état d'acidification, uni à une base, fut terminé en *ite*, que nous avons désigné précédemment par une terminaison en *eux*; et celui au 2^e. état qui fut terminé en *ique*, se termine dans ce cas en *ate*; ainsi les *nitrites* sont formés par l'acide *nitrique* uni à une base, de même que les *nitrites* sont composés d'acide *nitreux*, etc.

Aux substances salines qui sont à double base, on associe, à la suite de la terminaison de l'acide, les noms des deux bases qui entrent dans sa composition; et quelquefois, pour faire disparaître la monotonie dans le langage, on donne au mot qui exprime la base une terminaison adjectivale, lorsque ce mot est de nature à le permettre; ainsi l'on dit sel calcaire, au lieu de chaux; sel ammoniacal, au lieu d'ammoniaque; sel alumineux, au lieu d'alumine; sel baritique, au lieu de barite; sel magnésien, au lieu de magnésie. Lorsqu'il s'agit de sel à base double ou triple, on lie quelquefois le nom d'une base à celui de l'autre, de manière à en faire un seul mot; c'est ainsi qu'on dit sulfate d'ammoniaque et de magnésie; borate magnésien calcaire, au lieu de borate de magnésie et de chaux.

Il existe encore des sels qui, quoiqu'ils soient composés de

trois principes, peuvent encore exister sous des états très-différens, par la seule différence de leurs proportions. Tel est par exemple le sulfate de potasse, le sulfate de potasse avec excès d'acide, et le sulfure de potasse. Cependant ces trois sels sont composés de soufre, du principe acidifiant, et de la potasse. Mais ils diffèrent entre eux par des propriétés bien différentes. Sous cette considération la nomenclature méthodique eût été défectueuse, si elle n'eût point exprimé ces différens degrés de proportions par un changement de terminaison.

Enfin la nomenclature moderne a acquis tant de perfection dans les mains de chimistes aussi distingués, que d'un seul mot on reconnaît à l'instant quelle est la substance combustible qui est entrée dans une combinaison; si cette substance est combinée avec le principe acidifiant, quelle est sa proportion, sous quel état est son acidification, quelle est la base avec laquelle elle se trouve unie; s'il y a saturation parfaite; si c'est l'acide ou la base qui est en surabondance.

Cette perfection du langage de la chimie moderne nous donne donc le pouvoir, en l'étudiant, de réveiller nos idées sur les rapports des noms annexés aux substances composées; il faut par conséquent s'accoutumer de bonne heure à ces sortes d'idées, et s'en occuper souvent, si nous voulons nous les rendre familières; car quand nous les acquérons par cette méthode analytique, elles s'arrangent avec ordre dans notre esprit; elles y conservent l'ordre que nous leur avons donné, et nous pouvons facilement par-là nous les retracer avec la même netteté avec laquelle nous les avons acquises. Si au lieu de les acquérir par cette méthode, nous les acquérons au hasard, elles seront dans

une grande confusion, et cette confusion ne permettra plus à l'esprit de se les retracer d'une manière distincte. C'est ce qui est arrivé à ceux qui se sont spécialement livrés pour la première fois à l'étude de la nomenclature ancienne : ils avaient beau l'étudier et la repasser cent fois, aucunes expressions ne pouvaient leur donner une définition exacte, car toutes entraînaient des idées fastidieuses et erronées. C'est ce que l'on aura pu remarquer précédemment dans le langage dont se sont servi les chimistes anciens.

Il importait donc beaucoup aux chimistes anciens de ne pas réaliser leurs abstractions, s'ils eussent voulu rendre leur science plus intelligible; et c'est en vain qu'ils ont tâché d'y suppléer par des définitions qui entraînaient des idées évidemment fausses : la cause de leur ignorance à cet égard, (comme dit Condillac) c'est le préjugé où ils ont toujours été, qu'il fallait commencer par des idées générales. Ce détail fait voir quelle est l'influence des idées abstraites de ces philosophes. Et si leurs défauts ignorés ont fort obscurci toute la métaphysique de la langue ; aujourd'hui nous possédons des hommes assez généreux pour nous développer les principes certains des connaissances que nous nous proposons d'acquérir.

La nomenclature méthodique que j'ai l'honneur de vous offrir, est divisée en trois parties. La première indique par ordre alphabétique les noms anciens, et à côté desquels se trouvent les noms les plus modernes adoptés par les chimistes français. A l'aide de cette première partie, ceux qui ne se sont point familiarisés avec la nomenclature moderne, pourront facilement l'étudier par l'arrangement symétrique qui existe entre eux.

La seconde partie est l'opposé de la précédente; les noms modernes sont présentés par ordre alphabétique, et à côté se trouve la concordance de la synonymie ancienne. Dans celle-ci, j'ai eu pour but de réunir la synonymie la plus complète de la nomenclature moderne, afin que les élèves, à l'aide de cette partie, trouvent non-seulement qu'un nom moderne a souvent reçu plusieurs noms anciens, mais encore la réunion des noms tant simples que composés qui se trouvent insérés dans les ouvrages les plus modernes.

La troisième partie est formée d'après la méthode de la seconde, avec la différence qu'elle présente à côté de la nomenclature moderne, la synonymie latine, également par ordre alphabétique. Cette partie aura l'avantage d'offrir aux pharmaciens curieux le moyen d'enrichir leurs pharmacies de cette belle langue, et aux médecins, celui de s'exprimer d'une manière uniforme dans les formules.

Dans le nombre des substances désignées dans la nomenclature chimique, on appercevra un grand nombre de substances salines qui ne sont point encore connues jusqu'ici; mais à mesure que les chimistes modernes en feront la découverte, ils marqueront d'avance la place qu'on devra leur assigner.

.....

P R É F A C E

DES CARACTÈRES CHIMIQUES.

LES caractères chimiques que les anciens chimistes nous ont transmis, n'étaient pas moins dénués de toute certitude ; ils ont employé des signes ou caractères, tels qu'ils se présentaient à leur esprit, sans réfléchir si les rapports qu'ils prétendaient avoir mis entr'eux, étaient relatifs à la substance. Conséquemment, ceux qui rentreront en eux-mêmes, y trouveront-ils autre chose qu'une source puisée dans toutes sortes de préjugés et d'hypothèses, ne formant que des idées imparfaites, et même abstraites ? Voilà quelle fut la source de cette multitude d'esprits, dont les uns voulaient en former pour n'être propres qu'à eux-mêmes, et les autres se signalent par la formation d'une multitude d'autres, voulant par-là cacher sous un voile mystérieux, les connaissances qu'ils avaient à peine apprises aux yeux du vulgaire, et de ce chaos où se trouvaient les connaissances chimiques, chaos, dis-je, que les philosophes n'ont jamais pu débrouiller, parce qu'aucun d'eux n'en avait jamais connu la première cause. Ils ont donc réalisé ces notions abstraites contre leur intention, sans s'en appercevoir : parce qu'ignorant la manière d'analyser leurs pensées, ils étaient incapables d'en connaître les défauts, et, conséquemment, de s'en servir avec toutes les précautions nécessaires. C'est ce que nous pourrions observer à l'appui de mon assertion, si nous voulions repasser la formation des caractères de Bergman, Limbouet, etc. ; mais comme ce serait offrir aux lecteurs trop de fatigue, en leur faisant des détails superflus, que de leur présenter les incohérences que l'on pourrait remarquer dans leurs diverses tables des caractères., je me bornerai seulement de faire connaître ceux de Bergman, qui ont succédé aux autres. Ce chimiste a employé pour caractères généraux, un triangle, un

cercle , une espèce de couronne et une croix. La figure triangulaire , modifiée de différentes manières , était le signe des quatre élémens , et des substances inflammables , telles que le soufre et le phosphore ; l'espèce de couronne désignait les substances métalliques ; le cercle appartenait aux sels , et avec quelques modifications aux alcalis ; la croix n'a d'autre signification que de désigner les substances acidifiées ,
fig. 11.

Passons rapidement à l'examen des caractères que Bergman employa pour désigner les différentes substances , à l'appui des caractères que nous venons d'indiquer sur ces différentes classes. Bergman n'employa la ligne triangulaire que pour représenter la terre siliceuse et la terre argileuse ; la chaux , fig. 12 ; la magnésic , fig. 13 , et la terre pesante , fig. 14 , qui ont cependant toutes les propriétés des terres dans un degré plus éminent , sont représentées chacune par un signe qui n'a aucune analogie avec celui que Bergman avait établi aux terres en général.

La croix , qui , dans le système de ce chimiste , devait caractériser spécialement les substances acidifiées , se trouve combinée avec les signes d'une infinité de substances qui sont bien éloignées des propriétés acides : telles que la chaux , fig. 12 ; le cuivre , fig. 5 ; l'étain , fig. 8 ; le plomb , fig. 9 ; le soufre , fig. 15 ; l'antimoine , fig. 7 ; la gomme , fig. 16 ; le mercure , fig. 10. Bergman n'a point encore fait usage , pour les substances métalliques , du caractère spécifique qu'il avait employé pour les représenter en général.

Il leur donna pour signe caractéristique , des croix , des cercles , et demi-cercles ; mais ces cercles , d'après son système général , devaient exprimer la classe des sels. L'on pourrait présumer , d'après cet axiome , qu'il voulait , sous une même classe , réunir les substances métalliques avec les substances salines. Ce serait , comme disent MM. Adet et Hassenfratz , faire injure à la mémoire du savant Bergman , que de lui supposer une idée aussi bizarre. Cependant , sans faire tort aux connaissances de cet illustre professeur d'Upsal , il représenta la chaux sous le même signe que les oxides métalliques. A la vérité , lorsqu'une de ces substances

était empreinte du principe oxigène , elle portait , selon lui , le nom de chaux métallique.

Il était temps que les chimistes modernes, voulant donner une langue entièrement nouvelle à la chimie , donnassent également aux caractères les mêmes principes qu'ils établirent lors de la formation de cette langue ; et ce fut alors que Guyton-Morveau , Lavoisier , Bertholet et Fourcroy , sentirent , dans leur travail sur la nomenclature chimique , la nécessité d'en créer de nouveaux , parce que ceux de Bergman avaient trop de confusion et d'incohérence , pour qu'ils aient pu s'en servir selon les principes analytiques qu'ils établirent dans la langue de la chimie ; c'est-à-dire , par cette concordance des mots relativement aux substances y annexées : en conséquence , ils ont bien voulu abandonner ce travail à MM. Adet et Hassenfratz , et ces chimistes - physiciens s'en occupèrent avec succès.

Ces chimistes - physiciens firent en sorte d'exprimer par leurs caractères chimiques , le nombre , la nature , le rapport de quantité de substances simples formant un mixte par leurs unions réciproques , et d'indiquer en même tems de quelle manière ces diverses substances agissent les unes sur les autres ; c'est-à-dire , qu'un seul signe composé exprime , dans l'arrangement des parties simples qui le composent , quelle est la substance combustible qui est entrée dans une combinaison ; avec quel principe acidifiant cette substance est combinée ; dans quelle proportion , sous quel état est le principe acidifié ; quelle est la base avec laquelle il est uni ; enfin , s'il y a saturation parfaite , ou si c'est l'acide ou la base qui est en excès.

D'après cette considération sur tous les corps en général , ils divisèrent la chimie en deux grandes classes , savoir : en simples et en composés. Par les mots simples , ils entendent tous les corps où l'analyse chimique n'a pas encore eu d'action ; par les mots composés , toutes les substances où l'analyse peut déduire les principes qui les constituent pour en connaître séparément les parties constituantes ; et par ce moyen , ils sont parvenus à réunir les avantages dans les caractères chimiques qu'on espérait de leur sagacité.

Les travaux de ces chimistes leur ont appris que la classe des substances simples, au nombre de 54 connues à cette époque, pouvait se diviser en six genres ; savoir : 1°. en substances qui paraissent entrer dans la composition de plusieurs corps ; 2°. en substances alcalines et terreuses ; 3°. en substances inflammables ; 4°. en substances métalliques ; 5°. en substances acidifiables ; 6°. en substances composées, dont on ne connaît point encore le composant ; et ont ensuite subdivisé ces six genres en un grand nombre d'espèces plus ou moins considérables.

Cette section des corps simples exigeait que chaque genre eût un signe qui lui fût propre, sans se compromettre avec d'autres signes ou caractères génériques.

La première section des corps simples a été formée par une ligne droite ; à la deuxième un triangle ; à la troisième un demi-cercle ; à la quatrième un cercle ; à la cinquième un carré ; et à la sixième un carré la pointe en haut. Une fois ces signes déterminés, il ne s'agissait plus que de les appliquer à chaque individu selon sa manière d'être. C'est ce que firent ces chimistes, en donnant quatre positions bien distinctes, à la ligne droite du 1^{er}. genre ; savoir, une verticale, une horizontale, une inclinée de droite à gauche, et une inclinée de gauche à droite ; c'est-à-dire que la ligne verticale exprime la lumière, la ligne horizontale l'oxygène, celle inclinée de droite à gauche, l'azote, et celle inclinée de gauche à droite, le calorique. (Voyez figure 17.)

La seconde section comprend le demi-cercle, qui sert à désigner les substances inflammables : ce demi-cercle ayant de même que la ligne droite, quatre positions absolument différentes, il se trouve ouvert en haut, en bas, à droite et à gauche. (Voyez fig. 18.) Ces quatre positions du demi-cercle, ont fourni à ces chimistes le moyen de différencier les quatre corps du second genre.

Le triangle que les chimistes ont employé pour servir de signe caractéristique aux substances alcalines et terreuses, ne présente que deux positions différentes : ils ont affecté un triangle dont la pointe est en haut, pour caractériser les alcalis, et le triangle renversé, aux terres ; et pour reconnaître les 5 alcalis et les 6 terres dont les caractères leur étaient désignés, ils prirent la 1^{re}.

lettre initiale du mot. Par exemple , pour désigner la potasse , ils prirent le triangle dont la pointe est en haut , et au milieu duquel ils placèrent la lettre P , fig. 23 ; de même que pour la chaux , qui est désignée par un triangle renversé , et renferme dans son milieu la lettre C , fig. 22.

La figure circulaire qu'ils ont prise pour désigner les substances métalliques , présentant pour ses modifications les mêmes difficultés que le triangle , ils les ont vaincues de la même manière , en insérant dans chacun des cercles destinés à désigner chacune des espèces de ce genre , la 1^{re}. lettre initiale du nom latin de ces substances métalliques , ayant soin cependant de représenter l'or par un cercle au milieu duquel se trouve un point , afin de conserver l'ancien caractère , fig. 20. ; et comme il se trouve dans diverses substances la même lettre initiale , par exemple , l'argent et l'arsenic , ils ont exprimé l'argent par la 1^{re}. lettre initiale du mot , et l'arsenic également par la première lettre initiale du nom unie à la 1^{re}. consonne : l'on trouvera donc à l'argent un A renfermé dans son cercle , et à l'arsenic un A et une R , fig. 23.

La figure carrée désigne les substances acidifiables , qu'ils soupçonnaient être formées de plusieurs principes , et dont la plupart aujourd'hui sont reconnues par les chimistes modernes pour être composées de plusieurs radicaux unis à l'oxygène , comme on pourra le remarquer dans mon tableau général des caractères , (Voyez les acides végétaux et animaux). Chaque carré porte au milieu la lettre initiale du nom latin de la substance désignée : par exemple , l'acide muriatique , son carré renferme la lettre M. , fig. 20. Il en fut de même pour désigner les mixtes non-décomposés ; ce même carré fut placé la pointe en haut ; fig. 21. Ces substances mixtes que ce carré désignait , sont les bitume , les huiles , tant fixes que volatiles , les alcools , les éthers , etc. , dont aujourd'hui on connaît les principes constituants , et que j'ai cru , dans la 7^e. section de mon tableau , devoir indiquer un caractère propre à les exprimer selon les principes qui les constituent.

Le bitume ou succin , d'après l'analyse de M. Vanquelin , contient une huile volatile , un acide , une terre particulière et un atome de fer pour assigner à cette substance le caractère :

propre à l'exprimer, j'ai lié ensemble les principes qui constituent, c'est-à-dire, les principes huileux, une terre et le fer. L'acide qui se forme dans son analyse, n'est qu'un produit par l'action du calorique sur le carbone hydrogène uni à l'oxygène; en conséquence j'ai cru inutile d'exprimer l'acide résultant de son analyse, en désignant les parties liées ensemble qui le constituent.

L'alcool et l'éther contenant pour principes constituans de l'hydrogène carboné, plus de l'oxygène, ne diffèrent entr'eux que par un degré de légèreté que possède l'éther plus que l'alcool que je fais remarquer par un point au-dessus du caractère oxygène.

Les huiles végétales volatiles étant un composé d'hydrogène carboné et de l'oxygène, diffèrent des huiles végétales fixes en ce que celles-ci contiennent en surabondance du carbone, de l'hydrogène et de l'oxygène. Je les ai différenciées selon les principes qui les constituent, en observant de mettre en premier la substance surabondante; ainsi de suite. Il en est de même pour les huiles animales, tant fixes que volatiles. Elles diffèrent des précédentes, en ce qu'elles contiennent de l'azote dans leur formation, qui est un principe qui le caractérise et qui est dû aux substances animales en général. J'ai eu soin de faire varier les diverses positions des parties qui donnent naissance à leur formation, et joint aux huiles volatiles, tant animales que végétales, le point au-dessus de l'oxygène, comme à l'éther.

Les substances composées étant le résultat de la combinaison des substances simples, devaient être formées par les caractères qui les constituent. Ainsi la 1^{re}. loi qu'ils ont suivie pour former leurs caractères, était de lier ensemble les caractères des substances simples, pour en faire des composés. Par exemple le soufre, fig. 25, uni à la potasse, fig. 23, forment un composé que nous supposons réciproquement saturés, fig. 26; et que dans un autre cas, le soufre se trouve en excès sur la potasse, il sera indiqué par la fig. 27; dans le cas contraire, où la potasse sera prédominante, ils ont indiqué la fig. 28. Cette loi étant la même pour tous les corps mixtes, ces chimistes ont démontré d'une manière saillante dans l'arrangement des caractères, la définition identique des corps mixtes.

La chaleur ayant des degrés d'intensité sur les corps, en raison de la quantité de calorique avec laquelle les corps sont combinés ; passant de l'état solide à l'état liquide, ensuite à l'état aériforme ou gazeux, ils ont exprimé ces trois états par des caractères bien distincts : par exemple, le plomb étant fig. 28 et celui du calorique fig. 29, le plomb à l'état solide sera fig. 30, à l'état liquide fig. 3, et à l'état de fluide élastique, fig. 32 (1).

L'oxygène, dans son union avec les substances acidifiables, peut former la seconde exception à la loi générale : on le voit produire, 1°. des oxides ; 2°. des acides où il y a saturation réciproque ; 3°. enfin, étant combiné de nouveau avec un acide dont les deux principes sont réciproquement saturés, il produit un composé qui ne paraît plus jouir des propriétés caractéristiques des acides ; mais alors les liens qui le retiennent dans cette nouvelle combinaison sont si faibles, que l'action de quelques rayons de lumière suffit pour le mettre en liberté et lui rendre la forme élastique, connue sous le nom de gaz oxygéné. Ce dernier produit des combinaisons de l'oxygène, n'est bien connu que dans l'acide muriatique oxygéné ; tandis que l'oxide du soufre, l'acide sulfureux, l'acide sulfurique, nous présentent des exemples des autres composés. Il en est de même pour l'azote uni à l'oxygène : celui-ci, par son union, forme de l'oxide d'azote, de l'acide nitreux et de l'acide nitrique ; et d'après le rapport de ces chimistes, M. Monge paraît avoir obtenu de l'acide nitrique oxygéné : or, puisque l'oxygène uni à une substance acidifiable peut varier dans 4 proportions différentes, ces chimistes lui ont donné ces quatre états. Par exemple, l'azote, fig. 33, l'oxygène, fig. 34, uni avec l'azote dans une faible proportion, lui fut assigné le caractère de la fig. 35 ; celle de l'acide nitreux, la fig. 36 ; celle de l'acide nitrique, la fig. 37 ; et celle de l'acide nitrique oxygéné, la fig. 38.

Je vais maintenant démontrer la méthode que j'ai suivie pour établir les caractères que j'ai l'honneur de présenter au public, insérés dans mon tableau général.

En vertu des caractères qui désignent les corps simples, j'ai

(1) Ici le calorique fait exception à la loi générale que ces Chimistes ont établie ; il n'aura que deux positions au lieu de trois.

conservé ceux que messieurs Adet et Hassenfratz ont présentés dans leur 1^{er}. tableau , étant formés par des hommes illustres , et basés sur des principes certains. J'aurais manqué mon but si je m'étais permis d'en former d'autres ; mais voulant rendre hommage à leur travail ingénieux , je ne pouvais mieux remplir mon projet , qu'en les suivant avec toute l'exactitude dont ils avaient tracé la marche.

Il en est de même pour les substances composées de deux corps ; par exemple , les oxides , les sulfures , etc. Passant ensuite aux substances composées de trois corps , telles que les acides , ces chimistes ayant établi pour caractère général la figure carrée , j'ai seulement conservé cette figure pour désigner le caractère des acides , dont les parties qui les constituent sont inconnues jusqu'ici , tels que les acides muriatique , fluorique et boracique : en vertu des acides végétaux et animaux , dans le temps où ces chimistes établirent leurs caractères , l'on ignorait quelles étaient les parties qui les constituaient ; ils ne pouvaient donc point établir sur des idées fausses , les caractères qui leur étaient propres. Ils seraient , par-là , tombés dans les erreurs des anciens.

Maintenant que nous savons , par les belles découvertes des chimistes moderne , que les acides végétaux sont formés par l'union de l'hydrogène carboné ou du carbone hydrogéné , avec l'oxygène en différentes proportions , il nous est facile de leur assigner un nom en général , et de les différencier chacun séparément par la lettre initiale du mot.

Les acides animaux sont composés de trois radicaux , plus l'oxygène ; savoir : le carbone , l'hydrogène et l'azote. Il nous est encore facile d'assigner à la classe générale le caractère particulier , en les distinguant chacun séparément de la manière précédente. C'est ce que l'on pourra remarquer dans mon tableau général , où je crois avoir rempli le but que la nouvelle doctrine chimique m'impose dans cet ouvrage.

Le tableau général que je me fais un plaisir de vous offrir , est divisé en sections. La première comprend les corps simples en général ; la seconde , les corps à l'état d'oxigénéation connus sous le nom d'oxidule et d'oxide ; le troisième , les substances acidifiables ; la quatrième , les substances composées unies au

calorique ; la cinquième , les substances salines ; la sixième , les quatre substances simples combustibles , unies à un autre corps également simple , telles que les hydrures , les carbures , les phosphures et les azotures ; et la septième , les corps mixtes non-acidifiables.

Je termine cet ouvrage en exposant aux lecteurs , que le système que MM. Adet et Hassenfratz ont suivi dans la formation de leurs caractères , ainsi que l'augmentation que la chimie actuelle m'a imposée , furent basés sur les principes généraux de la nomenclature chimique , afin d'exposer brièvement les phénomènes et les résultats des expériences , et faire par-là une sorte de langue universelle et indépendante des idiômes divers , comme les lettres en algèbre. Ils n'étaient , dans l'ancienne chimie , que des emblèmes mystérieux , que des espèces d'hieroglyphes dont les alchimistes s'étaient servi pour voiler leurs opérations. Nés dans des opinions aussi erronées que singulières , ils en avaient la fausseté et l'incohérence ; ils étaient fondés sur des signatures , et sur de prétendus rapports entre les astres et les corps sublunaires , ou entre ces derniers eux-mêmes , comparés les uns aux autres dans leurs propriétés les plus disparates : ils ne pouvaient donc être considérés que comme les représentations mensongères d'une foule d'hypothèses plus ou moins absurdes.

Remarque pour la page 17 , après ces mots : de même que les nitrites sont composés d'acide nitreux , etc.

Dans ce cas , pour que les acides n'éprouvent aucune décomposition en s'unissant aux substances métalliques , il faut que ceux-ci soient préliminairement oxidés ; c'est pour cela que les oxides métalliques dissolubles dans les acides , s'y dissolvent lentement et sans effervescence , tandis que les métaux ne peu-

vent s'y dissoudre sans que l'acide employé n'éprouve un mouvement et une effervescence qui est due à l'absorption de l'oxigène de l'eau ou de l'acide par le métal. Par exemple, l'acide sulfurique décomposé ainsi par un métal, lorsqu'il est concentré, donne du gaz sulfureux qui est dû à sa décomposition, en raison de l'absorption de son oxigène par le métal, qui l'oxide et donne naissance par-là à son dégagement.

E R R A T A.

Pag.	ij Lig.	20. Nous même.	Lisez, Nous-mêmes.
v		12, l'Homo Gastus.	l'Homo galeatus.
<i>id</i>		20, Turbit.	Turbith.
vj		17, Colomelas.	Calomelas.
vj		19. Arcanum duplicatum	Arcanum duplicatum.
<i>id</i>		<i>ib.</i> Sel polichrets	Sel polychreste.
xj		14, Principalement l'oxigène.	Principalement de l'oxigène.
<i>id.</i>		20. à sa combinaison.	à la combinaison.
xij		2. Oxide d'hydrogène carboné.	Oxyde d'azote carboné.
xv		6. Le chimiste	Ce chimiste.
<i>id</i>		15. Par sa décomposition du calorique de l'ammoniaque,	par sa décomposition à l'aide du calorique, de l'ammoniaque,
xvij		9. L'acide employée.	l'acide employé.
xxj		4. Dénués.	dénués.
xxvij		7. Fig. 3.	Fig. 31.



DICTIONNAIRE

DE LA

NOMENCLATURE CHIMIQUE.

ACÉTATE ammoniacal.

calcaire.
d'argile.
de cuivre.
de magnésie.
de plomb.
de soude.
de potasse.
de zinc.
martial.
mercuriel.

{ Acétate ammoniacal ou d'ammoniaque.

calcaire ou de chaux.
alumineux ou d'alumine.
de cuivre.
de magnésie.
de plomb.
de soude.
de potasse.
de zinc.
de fer.
de mercure.

Acide acéteux.
adipeux.
aérien.
arsénical.
benzoïque.
boracin.
charboneux.
citronien.
crayeux.
des fourmis.
des pommes.
de benzoin.
du sel.
du soufre.
du succin.
du sucre.
du suif.
du vinaigre.
du wolfram de M. Dell.
zujar.

Acide acétique.
sébacique.
carbonique.
arsénique.
benzoïque.
boracique.
carbonique.
citrique.
carbonique.
formique.
malique.
benzoïque.
muriatique.
sulfurique.
succinique.
oxalique.
sébacique.
acétique.

{ Acide tungstique.

Acide fluorique.	Acide fluorique.
formicien.	formique.
galactique.	lactique.
gallique.	gallique.
	{ Acide acéteux, surchargé d'une
	matière huileuse-empyreuma-
	tique, appelé par les anciens,
	acide pyro-ligneux.
	urique.
	urique.
	malique.
	muriatique.
	muriatique oxigéné.
	carbonique.
	molybdique.
	nitrique.
	nitrique.
	nitrique.
	nitreux.
	oxalique.
	phosphate de soude sursaturé.
	{ Acide phosphorique.
	phosphoreux.
	{ Acide acéteux, surchargé d'une
	matière huileuse empyreu-
	matique, selon l'analyse du
	cit. Vauquelin.
	oxalique.
	muqueux.
	sébacique.
	boracique.
	fluorique.
	sulfureux.
	{ Acide acéteux, surchargé d'une
	matière huileuse empyreu-
	matique, appelé par les an-
	ciens, acide pyro-muqueux.
	tartareux.
	tungstique.
	sulfurique.
	{ Acide sulfureux,
lignique.	
lithiasique.	
lithique.	
malusien.	
marin.	
marin déphlogistiqué.	
méphitique.	
molybdique.	
nitreux blanc.	
nitreux dégazé.	
nitreux déphlogistiqué.	
nitreux phlogistiqué.	
oxalin.	
perlé.	
Phosphorique-déphlogisti-	
qué.	
phosphorique-phlogistiqué.	
pyro-ligneux.	
pyro-muqueux.	
pyro-tartareux.	
saccharin.	
sacho-lactique.	
sébacé.	
sédatif.	
sphathique.	
sulfureux volatil.	
syrupeux.	
tartareux.	
tungstique.	
vitriolique.	
vitriolique.	
phlogistiqué.	

Acide zoonique.	Acide acétique.
Acidum pingue.	Principe hypothétique de Meyer.
Acier.	Acier.
Affinités.	Attractions chimiques.
Agrégation.	Agrégations.
Agrégés.	Agrégés.
Air acide vitriolique.	Gaz acide sulfureux.
alcalin.	Gaz ammoniacal.
atmosphérique.	Air atmosphérique.
déphlogistiqué.	Gaz oxigène.
du feu de Schéele.	Gaz oxigène.
factice.	carbonique.
fixe.	acide carbonique.
gâté.	azote.
inflammable.	hydrogène.
phlogistiqué.	azote.
puant de soufre.	hydrogène sulfuré.
solide de Hales.	acide carbonique.
vicié.	azote.
vital.	oxigène.
Airain.	Bronze.
Alkaest.	{ Gaz dissolvant universel ,
de Respour.	dont l'existence fut supposée
de Vauquelin.	par les alchimistes.
Alcaligène.	Potasse mêlée d'oxide de zinc.
Alcalis.	Carbonate de potasse.
Alcali aéré.	Azote et alcali.
Alcalis caustiques.	Alcalis.
Alcalis effervescens.	Carbonate alcalin.
Alcali fixe du tartre non - caus	Potasse.
tique.	Carbonate alcalin.
Alcali fixe du tartre caustique.	{ Carbonate de potasse.
fixe végétal.	Potasse.
minéral caustique.	Potasse.
minéral effervescent.	Soude.
phlogistiqué.	Carbonate de soude.
prussien.	{ Prussiate de potasse ferrugineux
végétal aéré.	non-saturé.
végétal caustique.	Prussiate de potasse ferrugineux.
	Carbonate de potasse.
	Potasse.

Alcali volatil caustique.
volatil concret.
volatil effervescent.
volatil fluor.
urineux.

Alliage des métaux.

Alun.

marin.
nitreux.
de plume.

Amalgame d'argent.
de bismuth.
de cuivre.
d'étain.
d'or.
de plomb.
de zinc.

Ambre gris.
jaune.

Amidon.

Ammoniaque arsénical.
crayeux (sel).
nitreux (sel).
phosphorique (sel).
spathique. (sel).
tartareux (sel).
vitriolique (sel).

Anomalie.

Antimoine (mine d').
crud.

Antimoine diaphorétique.

Antimonite de potasse.

Aqua Stygia.

Apatite.

Apatite de Werner.

Aquila alba.

Arbre de Diane.

Arcane corallin.

Arcanum duplicatum.

Argent.

Argent corné.

Ammoniaque.

Carbonate ammonical.

Carbonate d'ammoniaque.

Ammoniaque.

Ammoniaque.

Alliage.

{ Sulfate acide d'alumine et de
potasse.

Muriate alumineux.

Nitrate d'alumine.

Sulfate de zinc.

Amalgame d'argent.

de bismuth.

de cuivre.

d'étain.

d'or.

de plomb.

de zinc.

Succin gris.

Succin jaune.

Fécule amilacée et farine.

Arséniate d'ammoniaque.

Carbonate d'ammoniaque.

Nitrate d'ammoniaque.

Phosphate d'ammoniaque.

Fluate d'ammoniaque.

Tartrate d'ammoniaque.

Sulfate d'ammoniaque.

Sulfure d'antimoine natif.

Sulfure d'antimoine.

{ Oxyde d'antimoine blanc par le
nitrate de potasse.

Potasse antimonée.

Acide nitro muriatique.

Phosphate de chaux.

Phosphate de chaux.

Muriate de mercure doux.

Nitrate d'argent. ¹

{ Oxyde rouge de mercure par l'a-
cide nitrique.

Sulfate de potasse.

Argent.

Muriate d'argent.

Argile.	Mélange d'alumine et de silice.
crayeuse.	Carbonate alumineux.
nitrée.	Nitrate d'alumine.
pure.	Alumine.
spathique.	Fluate d'alumine.
crayeuse.	Carbonate alumineux.
nitrée.	Nitrate d'alumine.
spathique.	Fluate alumineux.
Arsenic (régule d').	Arsenic.
blanc (chaux d').	Acide arsénieux.
fixe.	Arséniate acidule de potasse.
rouge.	Arsenic sulfuré rouge.
jaune.	Arsenic sulfuré jaune.
Arséniate de potasse.	Arséniate de potasse.
Asphalte.	Bitume solide.
Attractions électives.	attractions électives.
Azur de cobalt, ou de quatre feux.	} Oxide de cobalt vitreux et silice.
Baryte sulfatée des minéralogistes.	
	} Sulfate de baryte.
Barote.	
Barote effervescente.	Baryte.
Baryte carbonatée.	Carbonate de baryte.
Base de l'air vital.	Carbonate de baryte.
Base du sel marin.	Oxigène.
Baliture de cuivre.	Soude.
Baliture de fer.	Oxide de cuivre.
Baume de Buquet.	Oxide de fer.
du soufre.	Baume.
de soufre succiné.	Huile volatile.
Benjoin.	Huile de succin.
Benzones.	Benzoin.
Beurre.	Benzoates.
Beurre d'antimoine.	Matière butyreuse du lait.
d'arsenic.	Muriate d'antimoine sublimé.
de bismuth.	d'arsenic.
	de bismuth.
d'étain.	} Muriate d'étain concret et sublimé.
d'étain solide de M.	
Baumé.	} Muriate d'étain concret.
végétal.	
de zinc.	Cire végétale.
	Muriate de zinc sublimé.

Bezoard minéral.
 Bismuth.
 Bitumes.
 Black-wad.
 Blanc-d'Espagne.
 Blanc de balcine.
 Blanc-d'œuf.
 Blanc de fard.
 Blanc de perle.
 Blanc de plomb.
 Blende ou fausse galène.
 Bleu de montagne.
 de Berlin.
 de montagne.
 de Prusse.
 Borax ammoniacal.
 argileux.
 brut.
 calcaire.
 d'antimoine.
 de cobalt.
 de cuivre.
 de zinc.
 magnésien.
 martial.
 mercuriel.
 pesant, ou barotique.
 végétal.
 Boules de mars.
 Blouze ou airain.
 Cailletrot de lait.
 Caméléon minéral.
 Calomel ou calomelas.
 Camphre.
 Calamine.
 Camphorites.
 Cannelle.
 Caramel.
 Causticum.
 Cendre bleue.
 Cendre gravelée.

Oxide d'antimoine.
 Bismuth.
 Bitumes.
 Mines de manganèse.
 Carbonate de chaux.
 Adipocire.
 Albumine animal.
 { Oxide blanc de bismuth, de l'a-
 cide nitrique par l'eau.
 Acétate de plomb.
 Sulfure de zinc.
 Carbonate de cuivre natif.
 Prussiate de fer.
 Carbonate de cuivre natif.
 Prussiate de fer.
 { Borate ammoniacal ou d'ammonia-
 que.
 Borate alumineux ou d'alumine
 alcalin de soude.
 calcaire ou de chaux.
 d'antimoine.
 de cobalt.
 de cuivre.
 de zinc.
 de magnésie.
 de fer.
 de mercure.
 de baryte.
 de potasse.
 Tartrite de fer.
 Alliage de cuivre et d'étain.
 Matière caséuse du lait.
 Oxide de manganèse et de potasse.
 Muriate de mercure doux.
 Camphre.
 Oxide de zinc natif.
 Camphorates.
 Baume.
 Sucre.
 Principe hypothétique de Meyer.
 { Oxide de cuivre ou nitrate de
 cuivre.
 Potasse.

Céruse.	Acétate de plomb.
Céruse d'antimoine ou matière perlée de Kerkingins.	} Oxide blanc d'antimoine.
Chaleur latente.	
Charbon.	Calorique.
Charbon pur.	Oxide carbon. hydrogéné.
Charbon de terre, ou houille.	Carbon.
Chaux.	Bitume solide.
boratée	Substance alcalino-terreuse.
carbonatée.	Borate magnésio-calcaire.
fluatée.	Carbonate de chaux.
grise d'antimoine.	Fluate de chaux.
phosphatée.	Oxide d'antimoine sulfuré gris.
sulfatée.	Phosphate de chaux.
vitriolée.	Sulfate de chaux.
Chrysocolle bleu.	Sulfate de chaux.
Cinabre ou sulfure de mercure	Borate sursaturé de soude.
rouge.	} Oxide de mercure sulfuré rouge.
Coaks (des Anglais).	
Cobalt.	Bitume solide épuré.
Colcothar.	Cobalt.
Colle en général.	Sulfate de fer à sa calcination.
Couperose blanche.	Gélatine.
bleue.	Sulfate de zinc.
verte.	Sulfate de cuivre.
Chrysolite.	Sulfate de fer.
Craie.	Phosphate de chaux.
antimoniacale.	Carbonate de chaux.
Barotique ou pesante.	ammoniacal;
de Briançon.	de baryte.
de plomb.	Talc.
de soude.	Carbonate de plomb.
de zinc.	de soude.
magnésienne.	de zinc.
martiale.	de magnésie.
rouge.	de fer.
ou spath calcaire.	Fer oxidé graphique.
Crayon noir.	Carbonate de chaux.
Crème de chaux.	{ Carbure de fer et sulfure de mo- lybdène.
ou cristaux de tartre.	
	{ Eau de chaux à son absorption de l'acide carbonique.
	Acidule tartareux.

Crème de tartre soluble.	{ Tartrite boraté de potasse et de soude.
Cristal minéral.	Nitrate de potasse fondu.
Cristaux d'hiocerne.	Acide oxalique cristallisé.
de lune.	Nitrate d'argent
de soude.	Carbonate de soude } cristallisés.
de Vénus.	Acétate de cuivre
Crocus de tartre.	Acidule tartareux.
de Vénus.	Acétate de cuivre.
metallorum.	Oxide d'antimoine sulfuré.
Cucurbite.	Alambic.
Cuivre.	Cuivre.
ammoniacal.	{ Sulfate de cuivre et d'ammonia-
jaune.	que.
gris.	Alliage de cuivre et de zinc.
oxidé rouge.	Sulfure de cuivre natif.
pyriteux.	Mine de cuivre vitreux rouge.
de rosette.	Sulfure de cuivre natif.
soyeux.	Mine de cuivre.
sulfuré.	{ Carbonate de cuivre natif, et
sur-oxigéné vert.	mine de cuivre.
Derme, ou peau.	Sulfure de cuivre natif.
Diamant.	Oxide de cuivre natif.
Eau.	Tissu dermoïde.
acidule.	Carbone.
aérée.	Oxide d'hydrogène.
bitumineuse.	Acide carbonique ou eau minérale.
de chaux.	Acide carbonique.
de chaux prussienne.	Eaux minerales.
de Goulard.	Eau de chaux.
distillée.	Prussiate de chaux.
dure ou terreuse.	Acétate de plomb étendu d'eau.
Eaux économiques.	Eau pure, ou eau à sa distillation.
Eaux ferrugineuses.	Voyez eau saline.
forte.	Eaux naturelles.
gazeuse.	Voyez eaux minérales.
des hydropiques.	Acide nitrique du commerce.
méphitique.	{ Acide carbonique, eaux miné-
méphitique alcaline, de	rales.
Colbrun.	Humeur de cavités intérieures.
	Acide carbonique liquide.
	{ Solution acidule de carbonate
	de potasse.

Eau	de Luce.	Huile de succin et ammoniaque.
	médicinales.	<i>Voyez</i> eaux minérales.
	mercurielle.	Nitrate de mercure.
	mère du nitre.	{ Nitrate de potasse à sa puri-
		fication.
	mère du sel marin.	{ Muriate de soude à son extrac-
		tion.
	mère de vitriol.	Sulfate de fer sur-oxigéné.
	minérales ou médicinales.	Eaux naturelles.
	phagédénique.	Muriate sur-oxigéné de mercure.
	de rabel.	<i>Voyez</i> alcool.
	de régale.	Acide nitro-muriatique.
	seconde.	{ Acide nitrique du commerce af-
		faibli.
	sulfureuses.	<i>Voyez</i> eaux minérales.
	thermales, ou eaux na-	{ <i>Voyez</i> eaux minérales.
	turelles.	
	végéto-mercurielle.	{ Solution de tartre de potasse et
		de mercure.
	végéto-minérales.	Acétate de plomb.
		<i>Voyez</i> oxydes métalliques.
Email, émaux.		
Ens Martis.		
Ens Veneris.		
Epiderme.		Tissu épidermoïde.
Esprit alcalin volatil.		{ Gaz ammoniacal, ou ammonia-
		que.
	acide du bois.	Gaz acide pyro-ligneux.
	acide de craie.	Eau acidulée.
	ardent, ou esprit de vin.	Alcool.
	de corne de cerf.	{ Solution de pyro-savonule d'am-
		moniaque.
	de magnanimité (de Hoff-	
	man.)	
	de Mendererus.	Acétate ammoniacal.
	de nitre.	Acide nitrique.
	de nitre dulcifié.	Ether nitrique.
	odorant.	Eaux distillées spiritueuses.
	recteur ou principe odo-	{ Arôme.
	rant.	
	de sel (ou acide muriati-	Acide muriatique liquide.
	que aqueux.	
	de sel ammoniac.	Ammoniaque.
	de sel dulcifié.	{ Alcool éthéréux par l'acide
		muriatique.

Esprit de sel marin déphlogistiqué.	}	Acide muriatique oxigéné.
de vin.		alcool.
de vitriol.	}	Acide sulfurique étendu d'eau.
de soufre par la Cloche.		sulfureux.
de Vénus.	}	acétique.
acide.		étendu d'eau.
volatil de sel ammoniac.	}	Ammoniaque étendu d'eau.
volatil du soufre.		Hydro-sulfure d'ammoniaque liquide.
Essences.	}	Huiles essentielles.
Étain.		Étain.
corné.	}	Muriate d'étain.
de glace.		Bis.
Ether acéteux.	}	Ether acétique.
marin.		muriatique.
nitreux.	}	nitrique.
vitriolique.		sulfurique.
Ethiops antimonial par la voie humide.	}	
antimonial par la voie sèche.		
martial, ou oxide de fer noir.	}	
minéral, ou sulfure de mercure noir.		
minéral par la voie humide.	}	
per se.		
Extraits.	}	Extractifs.
Extrait de Saturne.		Acétate de plomb liquide.
Fallertz.	}	Sulfure de cuivre.
Féculé amilacée ou amidon.		Fécule.
Fer ou mars.	}	Fer.
acré.		Carbonate de fer.
d'eau.	}	
noir.		Mine de fer.
spathique.	}	Carbonate de fer natif.
spéculaire.		Oxide oligiste, c'est-à-dire peu à l'état métallique.
oxidé.	}	Voyez hématite ou fer limoneux.
oxidulé.		Oxide de fer.
Fleurs ammoniacales cuivreuses.	}	Muriate ammoniacal de cuivre sublimé.

Fleurs ammoniacales martiales.	Muriate ammoniacal de fer sublimé.
argentines de régule d'antimoine.	} Oxide d'antimoine.
d'arsenic.	
de benjoin.	acide arsénieux sublimé.
de bismuth.	Acide beuzoïque, sublimé.
d'étain.	Oxide de bismuth sublimé.
métalliques.	Oxide d'étain sublimé.
de soufre.	Oxides métalliques sublimés.
de zinc.	soufre sublimé.
Fuides aériformes.	Oxide de zinc sublimé.
élastiques.	Gaz.
	Gaz.
Fluor ammoniacal.	Fluate ammoniacal ou d'ammoniaque.
argileux.	alumineux ou d'alumine.
de potasse.	de potasse.
de soude.	de soude.
magnésien.	de magnésie.
pesant.	barytique ou de baryte.
Foie d'antimoine.	Sulfure de soude antimonie.
d'arsenic.	Arsénites.
de soufre alcalin volatil.	} Sulfure ammoniacal ou d'ammoniaque.
de soufre antimonie.	
de soufre barotique.	Sulfure de potasse antimonie.
de soufre calcaire.	barytique ou de baryte.
foi de soufre liquide.	calcaire, ou de chaux.
soufre magnésien.	} Solution d'hydro-sulfure de potasse.
de soufre.	
de soufre terreux.	Sulfure de magnésie.
de soufre soufre volatil.	alcalin.
	terreux.
Formiates (sels.)	} Hydro - sulfure d'ammoniaque liquide.
Galactes (sels.)	
Galène.	Formiates.
Gaz acide acéteux.	Lactates.
crayeux.	Sulfure de plomb natif.
marin.	Gaz acide acétique.
muriatique aéré.	acide carbonique.
Gaz acide nitreux.	acide muriatique.
acide spathique.	acide muriatique oxigéné.
	acidenitrique.
	acide fluorique.

Gaz acide sulfureux.	Gaz acide sulfurique.
alcalin.	acide ammoniacal.
hépatique.	hydrogène sulfuré.
inflammable.	hydrogène.
Gaz inflammable carboneux.	hydrogène carburé.
inflammable des marais.	{ Gaz hydrogène carburé et du
méphitique.	gaz azote.
phlogistiqué.	acide carbonique.
nitreux.	azote.
phlogistiqué de m. gen-	acide nitreux.
gembre.	{ Gaz hydrogène phosphuré.
prussien.	acide prussique.
Gelée animale.	Gélatine.
Gilla vitrioli.	Sulfate de zinc.
Glutineux.	Albumine végétale.
Gomme ou mucilage.	Corps muqueux.
Gomme élastique.	Caout-chouc.
Goudron.	Galipot.
Hépars.	Sulfures.
Huiles animales.	Huiles volatiles animales.
de chaux.	Muriate de chaux.
animale de Dippel.	Huile animale rectifiée.
des philosophes.	Huiles fixes empyreumatiques.
de tartre par défaillance.	{ Solution de carbonate alcalin de
de vitriol.	potasse.
de vitriol, glaciale ou con-	Acide sulfurique.
crète.	{ Acide sulfurique glacial.
de vitriol fumante de Nor-	Acide sulfurique glacial.
haaussen.	{ Acide sulfurique glacial.
douce de vin.	Huile éthérée.
Huiles empyreumatiques.	Huiles empyreumatiques.
éthérées.	huiles volatiles.
essentielle.	volatiles.
grasses.	fixes.
par expressions.	fixes.
Jupiter.	Étain.
Kermès minéral.	{ Oxyde d'antimoine hydrogène-
Laine philosophique.	sulfuré.
Kupfer nickel.	Oxyde de zinc sulfuré.
Lait de chaux.	Sulfure de nickel.
	Chaux délayée dans l'eau

Lait virginal.	Benjoin (en teinture) délayé dans l'eau de roses. <i>Voyez</i> sa composition.
d'amandes.	Amandes délayées dans l'eau.
Laitier des mines de fer.	Mines de fer.
Laiton.	Alliage de cuivre et de zinc.
Lessive caustique.	Solution de potasse.
Lessive des savonniers.	Dissolution de soude.
Lignites (sels.)	Acetates.
Lilium de Paracelse.	Alcohol de potasse.
Liqueur anodine minérale.	Ether sulfurique.
anodine minérale ni- treuse.	Ether nitrique.
des cailloux.	Potasse silicée.
des cornes de cerfs.	
fumante de Boyle.	Sulfure d'ammoniaque hydro- géné fum.
fumante de Libarius.	Muriate oxigéné (fumant) d'étain.
séminale.	Sperme.
ou ratafiat.	Alcohol.
de nitre fixe.	Solution de carbonate de potasse.
de terre foliée de tartre.	Solution d'acétate de potasse.
de Van-Swieten.	Solution de muriate oxigéné de mercure.
Lumière.	Lumière.
Lune	Argent.
Lune cornée.	Muriate d'argent.
Magistère de bismuth.	Oxide blanc de bismuth.
de soufre.	Oxide blanc de soufre.
de plomb.	Oxide blanc de plomb.
Magnésie aérée de Bergman.	Carbonate de magnésie.
blanche.	Carbonate de magnésie.
caustique.	Magnésie.
crayeuse.	Carbonate de magnésie.
effervescente.	Carbonate de magnésie.
fluorée.	Fluate de magnésie.
de nitre.	Carbonate de chaux.
noire.	Oxide de manganèse.
spathique.	Fluate de magnésie.
Malusites (sels.)	Malates.
Massicot.	Oxide de plomb jaune.
Matière de la chaleur.	Calorique.
du feu.	Calorique.

Matière perlée de Kerkringius.	Oxide blanc d'antimoine.
Mephite ammoniacal.	Carbonate d'ammoniaque.
barotique.	de baryte.
calcaire.	de chaux.
de magnésie.	de magnésie.
de plomb.	de plomb.
de zinc.	de zinc.
martial.	de fer.
Matière colorante du bleu de Prusse.	{ Acide prussique.
Mercure.	
de métaux.	{ Mercure.
doux.	
	{ Principe hypothétique de Bercher.
	{ Muriate de mercure.
Mercure doux de Schéele précipité.	{ Muriate de mercure.
gris.	
précipité blanc.	{ Carbonate de mercure ammoniacal.
gris d'Edimbourg.	{ Muriate de mercure précipité.
phosphorique.	{ Ammoniaque de mercure oxidé.
précipité rouge.	{ Phosphate de mercure.
précipité per se.	{ Oxide rouge de mercure demi-vitreux par l'acide nitrique.
Minium.	{ Oxide rouge de Mercure.
Mine d'antimoine.	{ Oxide rouge de plomb.
	{ Sulfure d'antimoine natif.
Mine de fer de marais.	{ Mine de fer tenant phosphate de fer.
Mofette atmosphérique.	{ Gaz azote.
Molybdes (sels.)	{ Molybdates.
ammoniacal.	d'ammoniaque.
barotique.	de baryte.
de potasse.	de potasse.
de soude.	de soude.
Molybdène.	Molybdène.
Mucilage.	Mucilage.
Muriates (sels.)	Muriates.
d'antimoine.	Muriate d'antimoine.
Muriate d'argent.	d'argent.
de bismuth.	de bismuth.
de cobalt.	de cobalt.
de cuivre.	de cuivre.
d'étain.	d'étain.
de fer.	de fer.

Muriate de manganèse.	Muriate de manganèse.
de plomb.	de plomb.
de zinc.	de zinc.
ou sel régalin de pla-	} Nitro muriate de platine.
tine.	
Muriate ou sel régalin d'or.	Nitro muriate d'or.
Muriate mercuriel corrosif.	Muriate de mercure corrosif.
Natrum ou natron.	Carbonate de soude.
Nihil album.	Oxide d'étain sublimé.
Neige d'antimoine.	Oxide d'antimoine blanc sublimé.
Nitre.	Nitrate.
ammoniacal.	d'ammoniaque.
antimonié.	de potasse.
argileux.	d'alumine.
calcaire.	de chaux.
cubique.	de soude.
d'argent.	d'argent.
d'arsénic.	d'arsénic.
de bismuth.	de bismuth.
de cobalt.	de cobalt.
de cuivre.	de cuivre.
d'étain.	d'étain.
de fer.	de fer.
de magnésie.	de magnésie.
de magnanèse.	de manganèse.
de Nickel.	de Nickel.
de plomb.	de plomb.
de terre pesante.	de baryte.
de zinc.	de zinc.
fixé par lui-même.	} Carbonate de potasse.
fixé par les charbons.	
lunaire.	Nitrate d'argent.
mercuriel.	de mercure.
prismatique.	de potasse.
quadrangulaire.	de soude.
rhomboïdal.	de soude.
saturnin.	de plomb.
Ocre.	Oxide jaune de fer.
Or.	Or.
recusif.	Oxide d'étain hydro-sulfuré.
fulminant.	Muriate d'or.
potable.	{ Solution d'oxide d'or dans l'E-
	ther par l'acide sulfurique.

Orpiment.	}	Oxide d'arsenic sulfuré jaune.	
Orpin.		Oxigène.	
Oxigène.		Muriate de mercure sublimé.	
Panacée mercurielle.		Principe hypothétique de Stahl.	
Phlogistique.		Phosphate d'ammoniaque.	
Phosphate ammoniacal.		de baryte.	
barotique.		de chaux.	
calcaire.		de magnésie.	
de magnésie.		de potasse.	
de potasse.		de soude.	
de soude.		Nitrite de chaux sec.	
Phosphore de Baudoin.		Phosphore.	
de Kunkel.		Sulfure de baryte hydrogéné.	
de Boulogne.		Muriate de chaux sec.	
de Homberg.		Potasse caustique ou fondue.	
Pierre à cautère.		Oxide de zinc natif.	
Pierre calominaire.		Carbonate de chaux.	
Pierre calcaire.		Nitrate d'argent fondu.	
Pierre infernale.		Tunstate calcaire.	
Pierre pesante.		Platine (le.)	
Platine (la.)		Sulfate de chaux.	
Plâtre.		Plomb.	
Plomb, ou Saturne.		Oxide gris de plomb.	
brûlé.		Muriate de plomb.	
corné.		Carbonate de plomb.	
spathique.		Carbure de fer.	
Plombagine.		Oxide de zinc sublimé.	
Pompholix.		Carbonate de potasse.	
Potasse du commerce.		Oxide d'étain blanc.	
Potée d'étain.		Oxide blanc d'antimoine.	
Poudre d'Algarotti.		Carbonate de magnésie.	
du comte de Palme.		Carbonate de magnésie.	
de Sentinelly.		Muriate mercuréo-ammoniacal.	
Précipité blanc.		}	Muriate d'étain.
Précipité d'or par l'étain, ou			
pourpre de Cassius.			Oxide rouge de mercure.
Précipité jaune.			Oxide rouge de mercure.
Précipité rouge.			Oxide rouge de mercure.
Précipité per se			Oxigène.
Principe acidifiant.			Acide gallique.
abstringent.			Carbone.
carboneux.			Principe hypothétique de Stahl.
inflammable.			

Principe mercuriel.	{ Principe hypothétique de Beccher.
sorbile de M. Ludbock.	Oxigène.
Prussite calcaire.	Prussiate de chaux.
de potasse.	de potasse.
de soude.	de soude.
Pyrite de cuivre.	de cuivre.
martiale.	de fer.
Pyrophore de Homberg.	Phosphore de Homberg.
Réalgar ou réalgal.	{ Sulfure rouge d'arsenic.
Rézigal factice, ou arsénic rouge.	
Régates , sels formés avec l'eau régale.	{ Nitro-muriates.
Régule.	{ Mot employé des anciens pour désigner l'état métallique.
d'antimoine.	Antimoine.
d'arsenic.	Arsenic.
de cobalt.	cobalt.
de manganèse.	Manganèse.
de molybdène.	Molybdène.
de sydérite.	Phosphure de fer.
Résines.	Résines.
Rouille de cuivre.	Oxide de cuivre.
Rouille de fer.	Carbonate de fer.
Rubine d'antimoine.	{ Sulfure d'antimoine oxidé demi-vitreux blanc.
Safran de mars.	Oxide rouge de fer.
de mars apéritif.	Oxide de fer.
de mars astringent.	Oxide brun de fer.
des métaux.	Oxide d'antimoine hydro-sulfuré.
Salpêtre.	Nitrate de potasse.
Saturne.	Plomb.
Savons acides.	Savons acides.
alcalins.	alcalins.
Savons terreux , ou combinaisons oléo - terreuses de M. Bertholet.	{ Savons terreux.
Savons métalliques , ou combinaisons oléo-métalliques de M. Bertholet.	
Savon de Starkey.	{ Savons métalliques.
Sébates (sels.)	
Sel acéteux ammoniacal.	
	Savonule de potasse.
	Sébates
	Acétate d'ammoniaque.

Sel acéteux d'argile.

acéteux calcaire.

acéteux de zinc.

acéteux magnésien.

acéteux martial.

acéteux mercuriel.

acéteux minéral.

acide de citron.

acide gallique.

acide d'oseille.

acide de tartre.

admirable perlé.

alkali marin.

alkali marin caustique.

alembrotte.

ammoniac.

ammoniac crayeux.

ammoniac déparé.

ammoniac fixe

ammoniac nitreux.

Sel ammoniacal, secret de Glauber.

ammoniacal sédatif.

ammoniacal vitriolique.

commun.

d'absyrathe.

d'Angleterre.

de baryte.

de colcothar.

de chaux.

de corne de cerf.

de craie.

de cuisine.

de cuivre crayeux.

sel d'epsome.

de duobus.

de Glauber.

déziapiter.

de lait.

de l'art.

Acétate d'alumine.

de chaux.

de zinc.

de magnésic.

de fer.

de mercure.

de soude.

Acide citrique cristallisé.

gallique cristallisé.

oxalique cristallisé.

tartarique cristallisé.

Phosphate sur-saturé de soude.

Carbonate de soude.

Soude cristallisée.

Muriate mercurio - ammoniacal.

Muriate d'ammoniaque.

Carbonate d'ammoniaque.

Muriate d'ammoniaque.

Muriate de chaux.

Nitrate d'ammoniaque.

{ Sulfate d'ammoniaque.

Sulfate d'ammoniaque.

Sulfate d'ammoniaque.

Muriate de soude.

{ Carbonate alcalin de potasse
privé d'eau de cristallisation.

Sulfate de magnésic.

Baryte.

Sulfate de fer.

Chaux cristallisée.

{ Carbonate d'ammoniaque pyro-
huileux.

Carbonate acidule de chaux.

Muriate de soude.

Carbonate de cuivre.

Sulfate de magnésic.

Sulfate de potasse.

Sulfate de soude.

Muriate d'étain.

{ Sel mercurio - ammoniacal inso-
luble.

Sel

Sel de la sagesse.	Muriate mercurio-ammoniacal.
d'étain.	Muriate d'étain.
de lorraine artificiel.	Sulfate de fer vert.
de mars.	Acetate d'ammoniaque.
de minderere.	Nitrate de magnésie.
de nitre magnésien.	de potasse.
de nitre.	de potasse.
de nitre ammoniacal.	d'ammoniaque.
de nitre d'or.	d'or.
de nitre mercuriel.	de mercure.
de nitre quadrangulaire.	de soude.
d'oseille.	Oxolate acide de potasse.
d'oseille.	Nitrate de potasse fondu.
de prunelle.	Acetate de plomb.
de saturne.	Sulfate de magnésie.
de seluidselnitz.	de magnésie.
de sedlitz.	de soude hydro-sulfuré.
de segue.	Sébate de potasse.
de soude.	Tartrate de potasse et de soude.
de seignette.	Sulfite de soufre hydro-sulfuré.
de soufre.	Acide succinique pyro-huileux.
de succin.	Acide succinique cristallisé.
Sel de succin retiré par cristallisation.	{ Carbonate alcalin de potasse
de tartre.	{ privée d'eau cristallisée de
de tartre caustique.	Potasse figée.
de tartre crayeux.	Carbonate de potasse.
de tartre cristallisé.	{ Carbonate alcalin de potasse cris-
de Vénus.	tallisé.
de vinaigre cristallisé.	Acétate de cuivre.
digestif.	Acide acétique concret.
essentiel d'oseille.	Muriate de potasse.
essentiel de tartre.	Acide oxalique.
febrifuge.	Acide tartareux.
febrifuge déphlogistiqué.	Muriate de potasse.
fixe de tartre.	Muriate de potasse sur-oxigéné.
fusible de l'urine.	Carbonate non saturé de potasse.
Gemme.	{ Phosphate de soude et d'ammo-
marin.	niac.
marin argileux.	Muriate de soude fossile.
	Muriate de soude.
	d'alumine.

Sel marin barotique.	Muriatè de baryte.
Sel marin calcaire.	de chaux.
de fer.	de fer.
de zinc.	de zinc.
magnésien.	de magnésie.
martial.	de fer rouge.
martial cristallisé.	de fer vert.
Sel mercuriel crayeux.	Carbonate de mercure.
neutre arsénical.	Arséniate de potasse.
neutre arsénical de Macquer.	Arséniate acidule de potasse.
Sel neutre d'oseille à base de soude.	{ Oxalate de soude.
perlé.	
Sel polychreste.	Phosphate de soude.
polychreste acide.	Sulfate de potasse.
de la Rochelle.	Sulfate acidule de potasse.
oxalique.	Tartrite de soude.
prunelle.	Oxalate de potasse et de soude.
régalin d'or.	Nitrate de potasse fondu.
sédatif cristallisé.	Muriatè d'or.
de cuivre.	Acide boracique cristallisé.
mercuriel.	Borate de cuivre.
sublimé.	Borate de mercure.
ou sucre de Saturne.	Acide boracique sublimé.
sulfureux.	Acétate de plomb.
sulfureux de soude.	Sulfite de potasse.
végétal.	Sulfite de soude.
volatil d'Angleterre.	Tartrite de potasse.
	Carbonate d'ammoniaque.
	{ Sulfate de cuivre et d'ammonia-
cuivreux.	que.
de sel ammoniac.	Carbonate d'ammoniaque.
de vinaigre.	Acide acétique cristallisé.
huileux.	
de succin.	Acide succinique sublimé.
Sélénite.	Sulfate de chaux.
Soude caustique.	Soude.
Soude crayeuse.	Carbonate de soude.
Soude spathique.	Fluate de soude.
Soufre.	Soufre.
Soufre doré d'antimoine.	{ Oxide d'antimoine hydrogéo-
Spath ammoniacal.	
calcaire.	sulfuré orangé.
	Fluate d'ammoniaque.
	Fluate de chaux.

- Spath fluor.
 Spath pesant.
 Spiritus sylvestris.
 Sublimé corrosif.
 doux.
 Suc de citron.
 Succin.
 Sucre.
 candi.
 de Saturne.
 Sulfure de mercure noir.
 Sucre ou sel de lait.
 Sulfure de mercure rouge.
 Sydérite.
 Syderotète de M. de Morveau.
 Tartre.
 ammonical.
 antimonié.
 calcaire.
 chalibé.
 Tartre crayeux.
 cru.
 cuivreux.
 de magnésie.
 de potasse.
 de soude.
 émétique.
 martial soluble.
 méphitique.
 mercuriel.
 saturnin.
 spathique.
 soluble.
 stibié.
 vitriolé.
 Teinture âcre de tartre.
 Teintures spiritueuses.
 Teintur de mars tartarisée.
 Terre animale.
 base de l'alun.
 base du spath pesant.
 calcaire.
- Fluat de chaux.
 Sulfate de baryte.
 Acide carbonique.
 Muriate sur-oxygéné de mercure.
 Muriate de mercure doux.
 Acide citrique.
 Succin.
 Sucre.
 Sucre cristallisé.
 Acétate de plomb.
 Oxide de mercure sulfuré noir.
 Acide lactique cristallisé.
 Oxide de mercure sulfuré rouge.
 Phosphate de fer.
 Phosphure de fer.
 Tartrite acide de potasse.
 d'ammoniaque.
 { Tartrite de potasse et d'anti-
 moine.
 calcaire.
 Tartrite de potasse ferrugineux.
 Carbonate de potasse.
 Tartre.
 Tartrite de cuivre.
 de magnésie.
 de potasse.
 de soude.
 antimonié de potasse.
 Carbonate de potasse ferrugineux.
 de potasse.
 Tartrite de mercure.
 Tartrite de plomb.
 Fluat de potasse.
 Tartrite de potasse.
 Tartrite antimonié de potasse.
 Sulfate de potasse.
 Alcool de potasse.
 Alcool résineux.
 Tartrite de fer.
 Phosphate de chaux.
 Alumine.
 Baryte.
 Chaux.

Terre coquillière.	Carbonate de chaux.
de l'alun.	Alumine.
foliée cristallisée.	Acétate de soude.
foliée de tartre.	de potasse.
foliée mercurielle.	de mercure.
minérale.	de soude.
magnésienne.	Magnésie.
muriale de M. Kirvan.	Carbonate de magnésie.
pesante.	Baryte.
pesante aérée.	Carbonate de baryte.
siliceuse.	Silice.
Tungtes (sels).	Tungstates (sels).
Tungte ammoniacal.	Tungstate d'ammoniaque.
Tungte de potasse.	Tungstate de potasse.
Turbith minéral.	Sulfate de mercure jaune.
Turbith nitreux.	Nitrate de mercure.
Vert de gris.	Oxide de cuivre.
Vert de gris du commerce.	Carbonate de cuivre.
Vénus.	Cuivre.
Verdet.	Acétate de cuivre.
Verdet distillé.	Acétate de cuivre cristallisé.
Verre d'antimoine.	{ Oxide d'antimoine sulfuré vi-
Vif argent.	treux.
Vinaigre distillé.	Mercure.
Vinaigre de Saturne.	Acide acétique.
Vinaigre radical.	Acétate de plomb.
Vitriol ammoniacal.	Acide acétique.
blanc.	Sulfate d'ammoniaque.
bleu.	de zinc.
calcaire.	de cuivre.
d'antimoine.	de chaux.
d'argent.	d'antimoine.
d'argile.	d'argent.
de bismuth.	d'alumine.
de chaux.	de bismuth.
de Chypre.	de chaux.
de cobalt.	de cuivre.
de lune.	de cobalt.
de manganèse.	d'argent.
de mercure.	de manganèse.
de nikel.	de mercure.
de platine.	de nickel.
	de platine.

Viriol de plomb.	Sulfate de plomb.
de potasse.	de potasse.
de soude.	de soude.
d'étain.	d'étain.
de zinc.	de zinc.
de magnésie.	de magnésie.
martial.	de fer.
vert.	de fer.
Wolfram de M. d'Elugard.	Tungstène.
Zinc.	Zinc.
Witherite.	Carbonate de chaux.
Wolfram.	{ Tungstène et tungstate de fer
Wurfelstein ou pierre cubique.	natif.
	Borate magnésio - calcaire.

NOMENCLATURE MODERNE ET ANCIENNE.

Acétates:	{ Sels formés par la combinaison
	de l'acide acétique avec les
	différentes bases alcalines ter-
	reuses et métalliques.
Acétate d'agustine.	{ Acète d'argile.
d'alumine.	{ Sel acéteux d'argile.
	{ Acète ammoniacal.
d'ammoniaque.	{ Sel acéteux ammoniacal.
	{ Esprit de mindérerus.
d'antimoine.	
d'argent.	
d'arsénic.	{ Liqueur fumante arsénico - acé-
de baryte.	{ teuse de M. Cadet.
de bismuth.	
de chaux.	{ Acète calcaire.
de chrome.	{ Sel acéteux calcaire.
de cobalt.	
de columbium.	
	{ Acète de cuivre.
	{ Verdet.
de cuivre.	{ Verdet distillé du commerce.
	{ Cristaux de Vénus.
	{ Vert-de-gris.
	{ Sel de Vénus.
d'étain.	{ Crocus de Vénus.

Acétate de fer.	{ Acète martial. Sel acéteux martial.
de glucine.	
de magnésie.	{ Acète de magnésie. Sel acéteux magnésien.
de manganèse.	
de mercure.	{ Acète mercuriel. Terre foliée mercurielle.
de molybdène.	
de nickel.	
d'or.	
de platine.	{ Blanc de plomb. Acète de plomb. Vinaigre de Saturne. Extrait de Saturne. Sel du suc de Saturne.
de plomb.	{ Acète de potasse. Terre foliée de tartre.
de potasse.	
de silice.	
de soude.	{ Acète de soude. Sel acéteux minéral. Terre foliée minérale. Terre foliée cristallisée.
de strontiane.	
de tellure.	
de titane.	
d'urane.	
d'yttria.	
de zinc.	{ Acète de zinc. Sel acéteux de zinc.
de zircon.	
Acide acétique.	{ Acide pyro-muqueux. pyro-tartareux. pyro-ligneux. cicérique. acéteux. formique. bombique. cruorique. zoonique. lactique. Vinaigre radical. Esprit de Vénus.

Acide acétique.	{ Vinaigre distillé.
	{ Esprit du miel.
	{ Acide syrupeux et esprit de tartre.
amnique.	{ Retiré par l'évaporation de la li-
	{ queur de l'ammiose des vaches.
	{ Inconnu des anciens.
arsénique.	Acide arsénical.
arsénieux.	Oxide d'arsénic.
	{ Acide de benjoin.
	{ benzonique.
benzoïque.	{ Sel du benjoin.
	{ Fleurs de benjoin.
	{ Sel volatil narcotique de vitriol.
boracique.	{ Sel sédatif.
	{ Acide du borax.
	{ Acide boracin.
camphorique.	Inconnu des anciens.
	{ Gaz sylvestre.
	{ Spiritus sylvestris.
	{ Air fixe.
	{ Air fixé.
carbonique.	{ Acide acrien.
	{ Acide atmosphérique.
	{ méphitique.
	{ crayeux.
	{ carboneux.
carboneux.	{ M. Fourcroi nous prouva l'exis-
	{ tence de cet acide , dans une
	{ de ses leçons au Jardin des Plan-
	{ tes , le 14 prairial an 11 , par
	{ la décomposition du carbonate
	{ de baryte , par la limaille de
	{ fer , dans un tube de porcelaine.
chromique.	Inconnu des anciens.
	{ Sucre de citron.
citrique.	{ Acide de citron.
	{ Acide citronien.
columbique.	Inconnu des anciens.
Fluorique.	{ Acide fluorique.
	{ Acide spathique.
	{ Principe astringent.
gallique.	{ Acide gallique.
	{ Cristaux d'hiæerne.
honigstique.	Inconnu des anciens.

malique.	{ Acide des pommes. Acide malusien.
Acide molybdique.	{ Acide de la molybdène. molybdique. du wolfram.
muqueux.	Acide saccho-lactique.
muriatique.	{ Acide du sel marin. Esprit de sel fumant. Acide marin.
muriatique oxygéné.	{ Acide marin déphlogistiqué. Acide marin aéré.
nitreux.	{ Acide nitreux rutilant. Acide nitreux phlogistiqué. Acide nitreux fumant. Esprit de nitre fumant.
nitrique.	{ Acide nitreux blanc. Acide nitreux dégagé. Acide nitreux déphlogistiqué.
nitro-muriatique.	{ Eau régale. Aqua stygia. Acide regalin.
oxalique.	{ Sel acide de l'oseille. Acide de l'oseille. Sel essentiel d'oseille. Acide oxalin. Acide saccharin. Acide du sucre.
phosphoreux.	Acide phosphorique volatil.
phosphorique.	{ Acide de l'urine. Acide phosphorique.
prussique.	{ Inconnus des anciens.
prussique oxygène.	{ Acide sébacé ou adipeux.
sébacique.	{ Acide du suif.
subérique.	{ Inconnu des anciens.
succinique.	{ Acide du succin. Sel volatil de succin.
sulfureux.	{ Air acide vitriolique. Acide sulfureux Acide sulfureux volatil. Acide vitriolique phlogistiqué. Esprit de soufre.

Acide sulfurique.	{ Acide du soufre.
	{ Acide vitriolique.
	{ Huile de vitriol.
	{ Esprit de vitriol.
tartareux.	{ Acide tartareux.
	{ Acide du tartre.
tungstique.	{ Acide tungstique.
	{ Acide de la tungstène.
	{ Acide du wolfram.
urique.	{ Acide du calcul.
	{ benzoardique.
	{ lithique.
	{ lithiasique.
Albumine animale.	Matière colorante du sang.
Acier.	Acier.
Adipocire.	Blanc de baleine.
Agrégation.	Agrégation.
Agrégés.	Agrégés.
Agustine.	{ Substance terreuse inconnue des
	{ anciens.
Air atmosphérique.	Air atmosphérique.
Alcalis (Bases salifiables).	Alcalis.
Alcohol.	Esprit de vin ardent.
Alcohol de potasse.	{ Liliun de Paracelse.
	{ Teinture âcre du tartre.
Alcohol éthéreux par	Teinture spiritueuse.
Alcohol résineux.	Étain de glace.
Alliage d'étain et de bismuth.	Soudure des plombiers.
Alliage de plomb et d'étam.	Unions des métaux.
Alliage.	
Alumine.	{ Base de l'alun.
	{ Argile pure.
Amalgame { mot tiré du grec	{ Alliage du mercure avec les
	{ ama, ensemble,
	{ ales, rassemblé,
	{ gamos, noce.
Amalgame d'argent.	Arbre de Diane.
Ammoniaque (alcali).	{ Alkali volatil caustique.
	{ Alkali volatil fluor.
	{ Esprit volatil du sel ammoniac.

Antimoine (métal).

Régule d'antimoine.

Argent (métal).

{ Diane.

{ Lune.

{ Argent.

{ Argile.

'Argile mélangée d'alumine et de silice.

{ Terre glaise.

{ Terre argileuse.

{ Glaise.

'Arome , propriété des huiles volatiles.

{ Esprit recteur.

{ Principe odorant.

'Arséniates.

{ Sels formés par la combinaison de l'acide arsénique avec les différentes bases alcalines terreuses et métalliques , appelés par les anciens, sels arsénicaux.

{ Ce genre de sels est inconnu des anciens , excepté le sel neutre arsénical de Macquer , ainsi qu'on le verra dans cette série.

'Arséniate acidule de chaux. de potasse.

Sel neutre arsénical de Macquer.

'Arséniate d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

d'antimoine.

d'argent.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrôme.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

d'étain.

de fer.

de glucine.

de magnésie.

de manganèse.

de mercure.

de molybdène.

de nickel.

d'or.

de platine.

Arséniate de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.

Attractions.

Arsénic (métal).

Affinités.

Régule d'arsénic.

Combinaisons binaires de l'azote
 avec les substances simples.

Ce genre de combinaisons est
 peu connu, et à mesure que
 les chimistes prouveront l'exis-
 tence de la combinaison de
 l'azote avec les corps simples,
 ils porteront le nom d'azoture,
 auquel on ajoutera le nom
 de la base employée, soit alca-
 line, terreuse ou métallique.

Azotures.

Azoture d'agustine,
 d'alumine.
 d'ammoniaque.
 d'antimoine.
 d'argent.
 d'arsénic.
 d'azote.
 de baryte.
 de bismuth.
 de chaux.
 de chrome.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 d'étain.
 de fer.
 de glucine.

Azoture d'hydrogène.
 de magnésie.
 de manganèse.
 de mercure.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.
 de phosphore.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 de soufre.
 de strontiane.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.

Baryte { tiré du mot grec *barus*, } Terre pesante.
 { qui signifie pesant. }

Benzoates.

Sels formés par la combinaison de l'acide benzoïque avec les bases alcalines, terreuses et métalliques.

Ce genre de sels est peu connu, et à mesure que les chimistes prouveront l'existence de leurs combinaisons, ils porteront le nom de benzoates, auquel on ajoutera le nom des bases employées de la manière qu'il est ici indiqué.

Benzoates d'agustine.
 d'alumine.
 d'ammoniaque.
 d'antimoine.
 d'argent.
 de baryte.
 de bismuth.
 de chaux.
 de chrome.
 de cobalt.

Benzoates de columbium.
 de cuivre.
 d'étain.
 de fer.
 de glucine.
 de magnésie.
 de manganèse.
 de mercure.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.

Bismuth (métal).
 Bitumes.

Bismuth , ou étain de glace.
 Bitumes.

ombiates.

Sels formés par la combinaison
 de l'acide bombique avec les
 substances alcalines, terreuses
 et métalliques.

Ce genre de sels est peu connu
 des modernes, et inconnu des
 anciens.

orates.

Sels formés par la combinaison
 de l'acide boracique avec les
 différentes bases alcalines ,
 terreuses et métalliques.

Ce genre de sels est inconnu des
 anciens.

orate ammoniac-magnésien.
 d'agustine.
 d'alumine.

Borate d'ammoniaque.
 d'antimoine.
 d'argent.
 d'arsenic.
 de baryte.
 de bismuth.
 de chaux.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 d'étain.
 de fer.
 de glucine.
 de magnésic.
 de manganèse.
 de mercure.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.
 magnésio-calcaire,

Sur-saturé de soude.

Bronze.

Camphorates.

{ Borax brut.
 Tinckal.
 Chrysocolle.
 Borax du commerce.
 Borax commun.

Alliage de cuivre et d'étain.

{ Sels formés par la combinaison
 de l'acide camphorique, avec
 les différentes bases alcalines,
 terreuses et métalliques.

Camphorates.

{ Ce genre de sels est peu connu
des chimistes modernes, et
inconnu des anciens.

Camphorate d'agustine.
d'alumine.
d'ammoniaque.
d'antimoine.
d'argent.
d'arsenic.
de baryte.
de bismuth.
de chaux.
de chrôme.
de cobalt.
de columbium.
de cuivre.
d'étain.
de fer.
de glucine.
de magnésie.
de manganèse.
de mercure.
de molybdène.
de nickel.
d'or.
de platine.
de plomb.
de potasse.
de silice.
de soude.
de strontiane.
de tellure.
de titane.
de tungstène.
d'urane.
d'yttria.
de zinc.
de zircone.

Calorique.

{ Fluide igné.
Chaleur latente.
Chaleur fixée.
Principe de la chaleur.
Matière de la chaleur.

Camphre (substance résineuse).	Camphre.
Carbone.	Charbon pur, et diamant.
Carbonates.	{ Sels formés par la combinaison de l'acide camphorique avec les différentes bases alcalines, terreuses et métalliques.
Carbonate alcalin de potasse privé d'eau de cristallisation, de Van- mons.	{ Sel de tartre. Sel d'absinthe.
Carbonate ammoniaco-glucinien. magnésien. zirconien.	
d'agustine.	
d'alumine.	Argile crayeuse.
Carbonate d'ammoniaque.	{ Craie ammoniacale. Sel ammoniacal crayeux. Alcali volatil concret. Méphite ammoniacal. Sel volatil d'Angleterre.
Carbonate d'ammoniaque pyro- huileux.	{ Sel de corne de cerf.
Carbonate d'antimoine.	Méphite d'antimoine.
d'argent.	d'argent.
d'arsénic.	d'arsénic.
de baryte.	{ Wilerite. Craie barytique ou pesante. Terre pesante aérée. Barote effervescente. Méphite barotique.
de bismuth.	Méphite de bismuth.
de chaux.	{ Craie. Pierre calcaire. Méphite calcaire. Terre calcaire aérée. Terre calcaire effervescente. Crème de chaux.
de chrôme.	Inconnu jusqu'ici.
de cobalt.	Méphite de cobalt.
de columbium.	Inconnu jusqu'ici.

Carbonate de cuivre.	{ Azur de cuivre.
	{ Lapis lazuli.
	{ Vert-de-gris du commerce.
de cuivre natif.	{ Bleu de montagne, ou chryso-
	{ colle bleue.
d'étain.	Méphite d'étain.
	{ Safran de mars apéritif.
	{ Rouille de fer.
de fer.	{ Fer aéré.
	{ Craie martiale.
	{ Méphite martial.
de fer natif.	Fer spathique.
de glucine.	Inconnu des anciens.
	{ Terre magnésienne.
	{ Magnésie blanche.
	{ Magnésie aérée de Bergman.
	{ Magnésie crayeuse.
de magnésie.	{ Craie magnésienne.
	{ Magnésie effervescente.
	{ Méphite de magnésie.
	{ Terre muriatique de Kirwan.
	{ Poudre du comte de Palme et
	{ Santinelli.
de manganèse.	Méphite de manganèse.
de mercure.	{ Sel mercuriel crayeux.
	{ Méphite de mercure.
de nickel.	Méphite de nickel.
d'or.	d'or.
de platine.	de platine.
	{ Craie de plomb.
de plomb.	{ Plomb spathique.
	{ Méphite de plomb.
	{ Sel fixe de tartre.
	{ Alkali fixe végétal.
	{ Alkali fixe aéré.
de potasse.	{ Tartre crayeux.
	{ Tartre méphitique.
	{ Méphite de potasse.
	{ Nitre fixé par lui-même.
	{ Alcaest de Vanhelmont.
de silice.	

Carbonate de soude.

{ Natrum ou natron.
Base du sel marin.
Alcali marin ou minéral.
Cristaux de soude.
Soude crayeuse.
Soude aérée.
Soude effervescente.
Méphite de soude.
Alcali fixe minéral aéré.
Alcali fixe minéral effervescent.
Craie de soude.

de strontiane.

{ Strontianite.
Strontite.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

d'yttria.

Micaca vert ou glimmer.

de zinc.

{ Craie de zinc.
Zinc aéré.
Méphite de zinc.

de zircone.

Carbures.

{ Combinaisons binaires du carbone non oxygéné avec les substances simples.
Ce genre de combinaisons est peu connu des chimistes modernes, et inconnu des anciens.

Carbure d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

d'antimoine.

d'argent.

d'arsenic.

d'azote.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

Carbure d'étain.

de fer.

{ Fausse galène.
Céruse noire.
Mine de plomb.
Plombagine.
Crayon noir.
Potelot.
Plomb de mer.
Mica, ou talc des peintres.

de glucine.
de d'hydrogène.
de magnésie.
de manganèse.
de mercure.
de molybdène.
de nickel.
d'or.
de phosphore.
de platine.
de plomb.
de potasse.
de silice.
de soude.
de soufre.
de strontiane.
d'urane.
d'yttria.
de zinc.
de zircon.

Chaux (terre sub-alcaline).

{ Terre calcaire.
Chaux vive.

Chaux délayée dans l'eau. Lait de chaux.

Chromates.

{ Sels formés par la combinaison
de l'acide chromique avec les
différentes bases alcalines, ter-
reuses et métalliques.
Ce genre de sels est peu connu
des chimistes modernes, et in-
connu des anciens.

Chromate d'agustine.
d'alumine.

Chromate d'ammoniaque.
 d'antimoine.
 d'argent.
 d'arsenic.
 de baryte.
 de bismuth.
 de chaux.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 d'étain.
 de fer.
 de glucine.
 de magnésie.
 de manganèse.
 de mercure.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.

Chrôme (métal).

Inconnu des anciens.

Citrates.

{ Sels formés par la combinaison
 de l'acide citrique avec les
 substances alcalines, terreuses
 et métalliques.

{ Ce genre de sels est peu connu
 des chimistes modernes, et in-
 connu des anciens.

Citrate d'agastine.
 d'alumine.
 d'ammoniaque.

Citrate d'antimoine.

d'argent.

d'arsenic.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

d'étain.

de fer.

Citrate de glucine.

de magnésie.

de manganèse.

de mercure.

de molybdène.

de nickel.

d'or.

de platine.

de plomb.

de potasse.

de silice.

de soude.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

d'yttria.

de zinc.

de zircon.

Cobalt (métal).

{ Régule de cobalt.
{ Cobalt.

Colostrum.

Lait non encore formé.

Couenne du caillot de sang.

{ Corps séparé de la matière fi-
breuse.

Columbium (métal).

Inconnu des anciens.

Cuivre (métal).

{ Cuivre.
{ Vénus.

Départ.

Séparation des métaux d'avec l'or.

Eau de chaux.	Eau de chaux ou crème de chaux.
Eau distillée.	Eau distillée.
Eau imprégnée d'acide carbonique.	{ Eau acidule.
	{ Eau gazeuse.
Eau sulfurée.	Eau hépatique.
Etain (métal).	{ Etain.
	{ Jupiter.
Éther acétique.	Ether acéteux.
Ether muriatique.	Ether muriate.
Ether nitrique.	{ Ether nitreux.
	{ Esprit de nitre dulcifié.
Ether phosphorique.	Inconnu des anciens.
Ether sulfurique.	Ether vitriolique.
Extractif.	Extrait.
Fécule.	Fécule des plantes.
Fécule amilacée.	Amidon.
Fer.	{ Fer.
	{ Mars.
Fibrine.	Partie fibreuse du sang.
Fluates.	{ Sels formés par l'acide fluorique
	{ avec les différentes bases alcalines, terreuses et métalliques.
Fluate ammoniaco-magnésien.	
ammoniaco-silicé.	
d'agustine.	
d'alumine.	{ Fluor argileux.
	{ Argile spathique.
d'ammoniaque.	{ Sel ammoniacal spathique.
	{ Ammoniaque spathique.
	{ Spath ammoniacal.
	{ Fluor ammoniacal.
d'antimoine.	
d'argent.	
d'arsénic.	
de baryte.	{ Fluor pesant.
	{ Fluor barotique.
	{ Fluate barytique.
de bismuth.	

Fluate de bismuth.

de chaux.

{ Spath fluor.
vitreux.
cubique.
phosphorique.
Fluate spathique.

de chrôme.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

d'étain.

de fer.

de glucine.

de magnésie.

{ Magnésie fluorée.
Magnésie spathique.
Fluor magnésien.

de manganèse.

de mercure.

de molybdène.

de nickel.

d'or.

de platine.

de plomb.

de potasse.

{ Fluor tartareux.
Tartre spathique.

de potasse silicée.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

d'yttria.

de zinc.

de zircone.

Fossile.

Synonyme des métaux.

Gallates.

{ Sels formés par la combinaison
de l'acide gallique avec les dif-
férentes bases alcalines, ter-
reuses et métalliques.
Ce genre de sels est peu connu des
chimistes modernes, et incon-
nu des anciens.

Gallate d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

d'antimoine.

d'argent.

d'arsenic.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

d'étain.

de fer liquide.

de glucine.

de magnésie.

de manganèse.

de mercure.

de molybdène.

de nickel.

d'or.

de platine.

de plomb.

de potasse.

de silice.

de soude.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

d'yttria.

de zinc.

de zircone.

Encre à écrire.

Galipot.

Gaz.

Gaz acide acétique.

carbonique.

Goudron.

{ Fluides élastiques.

{ Fluides aériformes.

Gaz acide acéteux.

{ Air fixe.

{ Air solide de Hales.

{ Gaz acide crayeux.

{ Gaz méphitique.

{ Acide aérien.

Gaz acide fluorique.	{ Gaz acide spathique. Gaz acide fluorique.
muriatique.	{ Air marin. Gaz acide marin. Gaz acide muriatique.
muriatique oxigéné.	{ Gaz acide muriatique aéré. Acide marin déphlogistiqué.
nitreux.	Gaz acide nitreux.
prussique.	Gaz prussien.
sulfureux.	{ Gaz acide sulfureux. Air acide vitriolique.
Gaz ammoniacal.	{ Gaz alcalin. Air alcalin. Gaz alcali volatil.
Gaz oxidule d'azote.	Inconnu des anciens.
Gaz azote.	{ Air vicié. Air gâté. Air phlogistiqué. Gaz phlogistiqué. Mofette atmosphérique.
Gaz hydrogène.	{ Gaz inflammable. Air inflammable. Phlogistiqué de M. Kirwan.
Gaz hydrogène arsénié.	Inconnu des anciens.
Gaz hydrogène carburé.	Gaz inflammable carboneux.
Gaz hydrogène des marais.	{ Gaz inflammable mofétisé. Air inflammable des marais.
Gaz hydrogène oxi-carburé.	{ Découvert par M. Berthollet. Inconnu des anciens.
Gaz hydrogène phosphuré.	Gaz phosphorique.
Gaz hydrogène sulfuré.	Gaz hépathique.
Gaz hydrogène zincé.	Inconnu des anciens.
Gaz nitreux.	Gaz nitreux.
Gaz oxigéné.	{ Air vital. pur. déphlogistiqué.
Gélatine.	Gelée animale.
Glucine.	{ Substance terreuse inconnue des anciens.

Glutin, ou glutineux.	{	Gluten de la farine de froment. Matière végeto-animale.
Hydrogène	{	mot tire du grec. eau, udor, l'eau. gènos, génération. Base de l'air inflammable.
Huiles fixes.	{	Huiles grasses. douce. par expression.
Huiles volatiles.	{	Huiles essentielles. Essences.
Hydro-sulfure.	{	Combinaison de l'hydrogène avec le soufre, et leurs unions avec les différentes bases.
Hydro-sulfure ammoniaco-anti- monial.		
Hydro-sulfure d'agustine.		
d'alumine.		
d'ammoniaque.		
d'antimoine.	{	Sulfure hydro-sulfuré d'anti- moine.
d'argent.		
d'arsénic.		
de baryte.		
de bisinuth.		
de chaux.		
de chrôme.		
de cobalt.		
de columbium.		
de cuivre.		
d'étain.		
de fer.		
de glucine.		
de magnésie.		
de manganèse.		
de mercure.		
de molybdène.		
de nickel.		
de platine.		
de plomb.		
de potasse.		
de silice.		

Hydro-sulfure de soude.
de strontiane.
de tellure.
de titane.
de tungstène.
d'urane.
d'yttria.
de zinc.
de zircone.

Hydrures.

{ Combinaisons binaires de l'hydro-
gène avec les différentes bases.

Hydrure d'agustine.
d'alumine.
d'ammoniaque.
d'antimoine.
d'argent.
d'arsenic.
d'azote.
de baryte.
de bismuth.
de chaux.
de chrome.
de cobalt.
de columbium.
de cuivre.
d'étain.
de fer.
de glucine.
de magnésie.
de manganèse.
de mercure.
de molybdène.
de nickel.
d'or.
de platine.
de plomb.
de potasse.
de silice.
de soude.
de strontiane.
de tellure.
de titane.
de tungstène.

Hydrure d'urane.

d'yttria.

de zinc.

de zircone.

Malates.

Malate d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

d'antimoine.

d'argent.

d'arsenic.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

d'étain.

de fer.

de glucine.

de magnésie.

de manganèse.

de mercure.

de molybdène.

de nickel.

d'or.

de platine.

de plomb.

de potasse.

de silice.

de soude.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

d'yttria.

{ Sels formés par la combinaison
de l'acide malique avec les
différentes bases.

{ Ce genre de sels n'a point de
nom dans la nomenclature an-
ciennè.

Malade de zinc.

de zircone.

Manganèse (métal).

Matière gazeuse du lait.

Matière butireuse du lait.

Mercure (métal).

Mine de manganèse.

Molybdates.

Molybdate acidule de potasse.

d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

d'antimoine.

d'argent.

d'arsenic.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

d'étain.

de fer.

de glucine.

de magnésie.

de manganèse.

de mercure.

de nickel.

d'or.

de platine.

de plomb.

de plomb natif.

de potasse.

Régule de manganèse.

{ Fromage.

{ Caillot de lait.

Beurre.

{ Mercure.

{ Vif-argent.

Black-wad des Allemands.

{ Sels formés par la combinaison de
l'acide molybdique avec les
différentes bases alcalines, ter-
reuses et métalliques.

{ Ce genre de sels est peu connu
des chimistes modernes, et in-
connu des anciens.

Plomb jaune.

Molybdate de silice.

de soude.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

d'yttria.

de zinc.

de zircone.

Molybdène (métal).

Muqueux.

Mucites.

Mucite d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

d'antimoine.

d'argent.

d'arsenic.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

d'étain.

de fer.

de glucine.

de magnésie.

de manganèse.

de mercure.

de molybdène.

de nickel.

d'or.

de platine.

de plomb.

Inconnu des anciens.

Mucilage.

Sels formés par la combinaison de l'acide muqueux avec les bases alcalines, terreuses et métalliques.

Ce genre de sels est peu connu des modernes, et inconnu des anciens.

Mucite de potasse.

de silice.

de soude.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

d'yttria.

de zinc.

de zircon.

Muriates.

{ Sels formés par la combinaison
de l'acide muriatique, avec les
différentes bases alcalines, ter-
reuses et métalliques.

Muriate ammoniacal de platine. Inconnu des anciens.

ammoniac-mercuriel. { Sel alembroth.

ammoniac-magnésien. { Inconnu des anciens.

d'agustine. Peu connu.

d'alumine. { Alun marin.

{ Sel marin argileux.

d'ammoniaque. { Sel ammoniacal.

{ Sulmiac.

d'antimoine. Muriate d'antimoine.

d'antimoine sublimé. Beurre d'antimoine.

d'argent. { Argent corné.

{ Lune cornée.

d'arsenic. Sel marin d'arsenic.

d'arsenic sublimé. Beurre d'arsenic.

de baryte. { Sel marin barotique.

{ Sel marin de terre pesante.

de bismuth. Muriate de bismuth.

de bismuth sublimé. Beurre de bismuth.

de chaux. { Eau mère du sel marin.

{ Sel marin calcaire.

{ Sel ammoniacal fixe.

{ Phosphore de Homberg.

de chrome. Peu connu.

de cobalt. Encre de sympathie.

de columbium. Peu connu.

Muriate de cuivre.	Muriate de cuivre.
de cuivre ammoniacal sublimé.	} Fleurs ammoniacales cuivreuses.
d'étain.	
d'étain concret.	{ Beurre d'étain solide de M. Baumé.
d'étain sublimé.	{ Etain corné.
de fer.	Beurre d'étain.
de fer ammoniacal sublimé.	Sel marin de fer.
de glucine.	} Fleurs ammoniacal martial.
de magnésie.	
de manganèse.	Peu connu.
	Sel marin à base de magnésie.
	Muriaté de manganèse.
de mercure doux.	{ Calomélas, ou calomel.
	{ Mercure doux.
	{ Aquila alba.
	{ Panacée mercurielle.
mercurio-ammoniacal.	{ Sel de sagesse.
de molybdène.	{ Muriate précipité blanc.
de nickel.	Peu connu.
	Sel marin de nickel.
d'or.	{ Sel marin d'or.
	{ Sel régalin d'or.
	{ Or fumant, ou oxide d'or ammoniacal.
de platine.	Sel régalin de platine.
de plomb.	Plomb corné.
de potasse.	{ Sel digestif.
	{ Sel fébrifuge de Silvius.
	{ Sel fumant à base d'alcali végétal.
de silice.	Peu connu.
de soude.	{ Sel marin.
	{ Sel de cuisine.
de soude fossile.	} Peu connu des modernes, et in-
de strontiane.	
de tellure.	
de titane.	
d'urane.	
d'yttria.	

Muriate

Muriate de zinc.

Sel marin de zinc.

de zircone.

{ Peu connu des modernes, et in-
connu des anciens.

Muriates oxigénés.

{ Sels formés par la combinaison
de l'acide muriatique oxigéné
avec les différentes bases alcali-
nes, terreuses et métalliques.

{ Ce genre de sels est peu connu
des chimistes modernes, et in-
connu des anciens.

Muriate oxigéné d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

d'antimoine.

d'argent.

d'arsenic.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrôme.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

d'étain.

d'étain fumant. Liqueurs de Libavius.

de glucine.

de magnésie.

de manganèse.

de mercure.

de molybdène.

de nickel.

d'or.

de platine.

de plomb.

de potasse.

de silice.

de soude.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

Muriate oxigéné d'yttria.

de zinc.

de zircone.

Muriates sur-oxigénés.

Muriate sur-oxigéné d'agustine.

d'alumine.

d'ammonia-

que.

d'antimoine.

d'argent.

d'arsenic.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de colum-

bium.

de cuivre.

d'étain.

de fer.

de glucine.

de magné-

sie

de manga-

nèse.

de mercure. Sublimé corrosif.

de molyb-

dène.

de nickel.

d'or.

de platine.

de plomb.

de potasse.

de silice.

de soude.

de strontiane.

{ Sels formés par la combinaison
de l'acide muriatique sur-oxi-
géné avec les différentes bases
alcalines, terreuses et métalli-
ques.

{ Ce genre de sels est inconnu des
anciens, et peu connu des mo-
dernes.

Muriate sur-oxigéné de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.
 de nickel
 (métal). Nickel.

{ Sels formés par la combinaison
 de l'acide nitrique avec les
 différentes bases alcalines, ter-
 reuses et métalliques.

Nitrates.

Nitrate ammoniaco-magnésien.
 ammociaco-mercuriel.
 d'agustine.

d'alumine.

{ Alun nitreux.
 { Nitre argileux.

d'ammoniaque.

{ Sel ammoniacal nitreux.
 { Nitre ammoniacal.

d'antimoine.

Nitre d'antimoine.

d'argent.

{ Nitre lunaire.
 { Nitre d'argent.
 { Cristaux de lune.

d'argent fondu.
 d'arsénic.

Pierre infernale.
 Nitre d'arsénic.

de baryte.

{ Nitre de terre pesante.
 { Nitre barotique.

de bismuth.

Nitre de bismuth.

de chaux.

{ Nitre calcaire.
 { Eau-mère de nitre.

de chrome.

Peu connu.

de cobalt.

Nitre de cobalt.

de columbium.

Peu connu.

de cuivre.

Nitre de cuivre.

d'étain.

{ Nitre d'étain.
 { Sel stanno-nitreux.

de fer.

{ Nitre de fer.
 { Nitre martial.

de glucine.

Peu connu.

Nitrite d'argent.
d'arsenic.
de baryte.
de bismuth.
de chaux.
de chrome.
de cobalt.
de columbium.
de cuivre.
d'étain.
de fer.
de glucine.
de magnésie.
de manganèse.
de mercure.
de molybdène.
de nickel.
d'or.
de platine.
de plomb.
de potasse.
de silice.
de soude.
de strontiane.
de tellure.
de titane.
de tungstène.
d'urane.
d'yttria.
de zinc.
de zircone.

Nitro-muriates.

Sels formés par la combinaison de
l'acide nitro-muriatique avec
les différentes bases alcalines ,
terreuses et métalliques.
Ce genre de sels est inconnu des
anciens , et peu connu des
modernes.

Nitro-muriate d'agustine,
d'alumine.
d'ammoniaque.
d'antimoine.
d'argent.

Nitro-muriate d'arsenic.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

d'étain.

de fer.

de glucine.

de magnésie.

de manganèse.

de mercure.

de molybdène.

de nickel.

d'or.

de platine.

de plomb.

de potasse.

de silice.

de soude.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

d'yttria.

de zinc.

de zircon.

Or (métal).

Or.

Oxalates.

Sels formés par la combinaison de l'acide oxalique avec les différentes bases alcalines, terreuses et métalliques.

Ce genre de sels est inconnu des anciens, excepté le sel d'oseille du commerce, qui est nommé par les modernes, oxalate acide de potasse.

Oxalate acidule d'ammoniaque.

Oxalate acidule de potasse.

Oxalate acidule de soude.

Sel d'oseille du commerce.

Oxalate d'agustine.
 d'alumine.
 d'ammoniaque.
 d'antimoine.
 d'arsenic.
 de baryte.
 de bismuth.
 de chaux.
 de chrome.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 d'étain.
 de fer.
 de glucine.
 de magnésic.
 de manganèse.
 de mercure.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 de strontiane.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.

Oxalate triple de magnésie.

Oxide d'antimoine.

{ Bézoard minéral.
 { Neige d'antimoine.
 { Fleurs d'antimoine.
 { Fleurs argentines de régule d'antimoine.
 { Oxide sublimé blanc d'antimoine.

Oxide d'antimoine hydro-sulfuré. Safran des métaux.

Oxide blanc d'antimoine par le { Antimoine diaphorétique.
 nitrate de potasse. { Céruse d'antimoine.
 { Matière perlée de Kerkringius.

Oxide d'antimoine hydro-sulfuré brun.	{ Kermès minéral, ou chermès.
Oxide d'antimoine hydro-sulfuré orangé.	
Oxide d'antimoine sulfuré gris.	Chaux grise d'antimoine.
Oxide d'antimoine sulfuré vitreux	Verre d'antimoine.
Oxide blanc d'antimoine.	{ Poudre d'Algaroth. Bézoard minéral.
Oxide noir d'arsenic. d'azote. de bismuth.	
blanc de bismuth.	{ Magistère de bismuth. Blanc de fard. Fleurs de bismuth. Charbon.
de bismuth sublimé.	
de carbone.	
de chrome.	
de cobalt.	
de columbium.	
Bleu de cuivre.	{ Cendre bleue, ou hidraque de cuivre de M. Proust
de cuivre.	
	{ Baritures de cuivre. Vert-de-gris. Rouille de cuivre.
d'étain.	
blanc d'étain.	
d'étain hydro-sulfuré.	Potée d'étain.
d'étain sublimé.	Or mussif. Fleurs d'étain.
	{ Baritures de fer. Safran de mars apéritif. Safran de mars antimonie apé- ritif de Sthal.
de fer.	
d'étain rouge, ou d'un d'un jaune rouge.	
d'étain sableux.	{ Pierre d'étain. Tinberg des Suédois.
d'étain sulfuré.	
	{ Etain minéralisé par le soufre des minéralogistes.
d'étain natif blanc.	
	{ Mine d'étain blanche, Spath d'étain.

Oxide d'étain hydro-sulfuré.	Or mussif.
de fer natif.	Oxide jaune ou rouge de fer natif.
brun de fer.	Safran de mars astringent.
rouge de fer par le nitre.	Safran de mars zéveller.
jaune de fer.	Ocre.
noir de fer.	Ethiops martial.
	{ Safran de mars.
rouge de fer.	{ Colcothar.
d'hydrogène.	Eau.
hydro-sulfuré.	
de manganèse.	
de mercure.	
noir de mercure.	Ethiops per se.
	{ Précipité per se.
rouge de mercure.	{ Précipité rouge.
	{ Sulfure de mercure rouge.
de mercure sulfuré.	
de mercure sulfuré noir.	{ Sulfure de mercure noir.
	{ Ethiops minéral.
de mercure sulfuré rouge.	{ Cinabre } ou sulfure de mercure.
	{ vermillon }
de mercure sulfuré violet.	Cinabre d'antimoine.
de molybdène.	
de nickel.	
d'or.	{ Précipité pourpre de Cassius.
	{ Oxide d'or pourpre par l'étain.
de phosphore.	Phosphore.
blanc de phosphore.	Phosphore.
rouge de phosphore.	Phosphore rouge.
de platine.	Chaux de platine.
de plomb.	Chaux de plomb.
de plomb gris.	
de plomb jaune.	Massicot.
de plomb rouge.	Minium.
de plomb rouge vitrifié.	Litharge.
de soufre.	
de tellure.	
de titane.	Schorl rouge.
de tungstène.	
d'urane.	
de zinc.	Tuthie, ou cadmie des fourneaux.

Oxide de zinc natif.	{ Calamine.
	{ Pierre calaminaire.
de zinc sublimé.	{ Fleurs de zinc.
	{ Nihil album.
	{ Pompholix.
de zinc sufuré.	Laine philosophique.
Oxidules métalliques.	{ Diminutif d'oxide, ou moindre degré d'oxidation des différentes substances simples, où il n'y a que les oxidules de fer et d'azote qui soient connus des chimistes modernes ; mais il est à présumer que les substances combustibles, en général, subissent cette première loi avant d'arriver à l'état d'oxide proprement dit.
Oxidule d'antimoine.	
d'argent.	
d'arsenic.	
d'azote.	
de bismuth.	
de carbone.	
de chrôme.	
de cobalt.	
de columbium.	
de cuivre.	
d'étain.	
de fer.	
d'hydrogène.	
de manganèse.	
de mercure.	
de molybdène.	
de nickel.	
d'or.	
de phosphore.	
de platine.	
de plomb.	
de soufre.	
de tellure.	
de titane.	
de tungstène.	

Oxidule d'urane.
de zinc.

Oxigène { mot tiré du grec oxus, { Base de l'air vital.
acide; gènes, géné- { Oxigène.
ration. { Principe acidifiant.
Principe sorbible des Anglais.
Empyrée.

Phosphates. { Sels formés par la combinaison
de l'acide phosphorique avec
les différentes bases.

Phosphate acide de chaux.
ammoniac - magné-
sien.

d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

d'antimoine.

d'arsenic.

d'argent.

de baryte.

de bismuth.

Phosphate alumineux.

Phosphate ammoniacal.

Phosphate baritique.

de chaux.

{ Terre des os.
Phosphate.
Terre animale.
Chrysolite des joailliers.

de chrôme.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

d'étain.

de fer.

{ Sydérise.
Fer d'eau.
Mine de fer de marais.

de glucine.

de magnésie.

de manganèse.

de mercure.

de molybdène.

de nickel.

d'or.

de platine.

Précipité rose de Lemery.

de plomb.

Plomb spathique.

de potasse.

de silice.

de soude.

de soude et d'ammo-
niaque.

{ Sel natif de l'urine.

{ Sel fusible de l'urine.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'yttria.

de zinc.

de zircone.

sur-saturé de soude.

Sel admirable perlé.

Phosphites.

{ Sels formés par la combinaison
de l'acide phosphoreux avec
différentes bases.{ Les sels de ce genre n'ont point de
noms dans l'ancienne nomen-
clature.Phosphite ammoniac - magné-
sien.

Phosphite d'agustine.

d'ammoniaque.

Phosphate ammoniacal.

d'antimoine.

d'argent.

d'arsénic.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

Inconnu des anciens.

de chrôme.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

d'étain.

de fer.

de glucine.

de magnésie.

de manganèse.

de mercure.

de molybdène.

de nickel.

d'or.
de platine.
de plomb.
de potasse.
de silice.
de soude.
de strontiane.
de tellure.
de titane.
de tungstène.
d'urane.
d'yttria.
de zinc.
de zircone.

Phosphore.

Phosphore sulfuré.

Phosphure.

Phosphure d'agustine.
d'alumine.
d'ammoniaque.
d'antimoine.
d'argent.
d'arsenic.
d'azote.
de baryte.
de bismuth.
de carbone.
de chaux.
de chaux hydrogéné.
de chrome.
de cobalt.
de columbium.
de cuivre.
d'étain.
de fer.
de glucine.
d'hydrogène.

Phosphore de Kunckel.

{ Produit des bougies et des bri-
quets phosphoriques.
{ Combinaison binaire du phos-
phore non-oxygéné avec diffé-
rentes bases.
{ Ces combinaisons sont peu con-
nues.

Phosphure de magnésic.
 de manganèse.
 de mercure.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 de soufre.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircon.

Platine (métal).

Platine (le) (métal).

Plomb (métal).

Potasse (alcali).

Potasse antimonée.

Potasse.

Potasse fondue.

Potasse silicée en liqueur.

Prussiates.

Prussiate d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

d'antimoine.

d'argent.

Inconnu des anciens.

Platine (la).

{ Plomb.

{ Saturne.

{ Potasse.

{ Alkali caustique.

Antimonite de potasse.

Alkali fixe végétal caustique.

Pierre à cautère.

Liqueur.

{ Sels formés par la combinaison
 de l'acide prussique avec dif-
 férentes bases.

{ Les sels de ce genre n'ont point
 de noms dans la nomenclature
 ancienne, et sont peu connus
 jusqu'ici.

Prussiate d'arsénic.
 de baryte.
 de bismuth.
 de chaux.
 de chrôme.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 d'étain.
 de fer.
 de glucine.
 de magnésie.
 de manganèse.
 de mercure.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.
 oxygéné de fer.

Pyrophore de Homberg.

Résines.

Savons.

Savons alcalins.

Savons métalliques.

Savons terreux.

Savonules.

Pyrophore de Homberg.

Résines.

{ Combinaison des huiles fixes
 { avec les différentes bases.

{ Combinaison des huiles fixes
 { avec les différens acides.

{ Combinaison des huiles fixes avec
 { les substances métalliques.

{ Combinaison des huiles fixes avec
 { les substances terreuses.

{ Combinaison des huiles volati-
 { les avec les différentes bases.

acides.	{ Combinaison des huiles volatiles avec les différens acides.
alcalines.	{ Combinaison des huiles volatiles avec les substances alcalines.
métalliques.	{ Combinaison des huiles volatiles avec les substances métalliques.
terreuses.	{ Combinaison des huiles volatiles avec les substances terreuses.
Sébates.	{ Sels formés par la combinaison de l'acide sébacique avec les dif- férentes bases alcalines, terreu- ses et métalliques. Ce genre de sels est très-peu con- nu des chimistes modernes, et inconnu des anciens.
Sébate d'agustine.	
d'alumine.	
d'ammoniaque.	
d'antimoine.	
d'argent.	
d'arsénic.	
de baryte.	
de bismuth.	
de chaux.	
de chrôme.	
de cobalt.	
de columbium.	
de cuivre.	
d'étain.	
de fer.	
de glucine.	
de magnésic.	
de manganèse.	
de mercure.	
de molybdène.	
de nickel.	
d'or.	
de platine.	
de plomb.	
de potasse.	
de silice.	
de soude.	

Sebate	de strontiane.	
	de tellure.	
	de titane.	
	de tungstène.	
	d'urane.	
	d'yttria ou gadolinite.	
	de zinc.	
	de zircone.	
Silice (terre).		{ Terre quartzeuse.
		{ Terre siliceuse.
		{ Terre vitrifiable.
Soude (alcali).		{ Soude caustique.
		{ Alkali marin.
		{ Alkali minéral.
Soufre (substance minérale).		Soufre.
Soufre sublimé.		Fleurs de soufre.
Strontiane.		{ Substance alcaline inconnue des
		{ anciens.
Subérates.		{ Sels formés par la combinaison
		{ de l'acide subérique avec les
		{ différentes bases.
		{ Ce genre de sels n'a point de
		{ nom dans la nomenclature an-
		{ cienne et est très - peu connu
		{ des chimistes modernes.
Subérate	d'agustine.	
	d'alumine.	
	d'ammoniaque.	
	d'antimoine.	
	d'argent.	
	d'arsenic.	
	de baryte.	
	de bismuth.	
	de chaux.	
	de chrome.	
	de cobalt.	
	de columbium.	
	de cuivre.	
	d'étain.	
	de fer.	
	de glucine.	
	de magnésie.	

Subérate de manganèse.
 de mercure.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria ou gadolinite.
 de zinc.
 de zircon.

Succin (substance bitumineuse). { Karabé.
 Ambre jaune.
 Succin.

Succinates.

{ Sels formés par la combinaison
 de l'acide succinique avec dif-
 férentes bases.
 Les sels de ce genre n'ont point de
 nom dans la nomenclature an-
 cienne, et sont très-peu con-
 nus des chimistes modernes.

Succinate d'agustine.
 d'alumine.
 d'ammoniaque.
 d'antimoine.
 d'argent.
 d'arsenic.
 de baryte.
 de bismuth.
 de chaux.
 de chrome.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 d'étain.
 de fer.

Succinate de glucine.
 de magnésie.
 de manganèse.
 de mercure.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria ou gadolinite.
 de zinc.
 de zinc.
 de zircon.

Sucre.
 Sucre cristallisé.

Sucre de lait.

Sulfates.

Sulfate acide d'alumine.
 acide d'alumine et de po-
 tasse.
 d'alumine et d'ammo-
 niaque.
 acide d'ammoniaque.
 acide de mercure.
 acide de potasse.
 ammoniaco-magnésien.
 ammoniaco-mercurel.
 d'agustine.
 d'alumine.
 d'alumine avec excès de
 base.

Sucre.
 Sucre candi.
 { Sucre de lait.
 { Sél de lait.

{ Sels formés par la combinaison
 de l'acide sulfurique avec les
 différentes bases.

Inconnu des anciens.

} Alun.

} Inconnus des anciens.

Peu connu jusqu'ici.
 Vitriol d'argile.

} Inconnu des anciens.

Sulfate d'alumine sur saturé tri- ple.	} Alun saturé de saterre.
d'ammoniaque.	{ Sel ammoniacal vitriolique. Sel ammoniacal secret de Glauber. Vitriol ammoniacal.
d'ammoniaque avec excès de base.	} Inconnu des anciens.
d'argent.	{ Vitriol d'argent. Vitriol de lune.
d'antimoine.	Vitriol d'antimoine.
d'arsenic.	Vitriol d'arsenic.
de baryte.	{ Pierre de Bologne. Spath pesant. Baryte sulfatée. Vitriol boracique.
de bismuth.	Vitriol de bismuth.
de chaux.	{ Vitriol de chaux. Vitriol calcaire. Sélénite. Albâtre gypseux.
de chrôme.	Inconnu.
de cobalt.	Vitriol de cobalt.
de columbium.	Inconnu.
de cuivre.	{ Vitriol de Chypre. Vitriol bleu. Vitriol de cuivre ou de Vénus. Couperose bleue.
d'étain.	Vitriol d'étain.
de fer.	{ Pierre atramentaire. Vitriol martial. Vitriol vert. Vitriol de fer. Couperose.
de fer calciné.	Colcothar.
de fer rouge, ou suroxi- géné.	} Eau-mere de vitriol.
de glucine.	Inconnu.

Sulfate de magnésie.

de manganèse.
de mercure.
de molybdène.
de nickel.
d'or.
de platine.
de plomb.

de potasse.

de silice.

de soude.

de strontiane.
de tellure.
de titane.
de tungstène.
d'urane.
d'yttria.

de zinc.

de zinc et d'alumine.
de zircone.

Sulfites.

Sulfite ammoniaco-d'argent.
ammoniaco-magnésien.

{ Vitriol de magnésie.
Sel cathartique amer.
epsom.
des canaux.
de Seydschutz.
de Sedlitz.

Vitriol de manganèse.
Vitriol de mercure.
Inconnu.
Vitriol de nickel.
d'or.
de platine.
de plomb.

{ Vitriol de potasse.
Sel de duobus.
Tartre vitriolé.
Arcanum duplicatum.
Sel polichreste de Glaser.
Inconnu.

{ Sel de Glauber.
Vitriol de soude.

{ Peu connus jusqu'ici.
Inconnu jusqu'ici.

} Inconnus des anciens.

{ Vitriol de zinc.
Gilla vitrioli.
Vitriol blanc.
Vitriol de Goslard.
Couperose bleue.

} Inconnus des anciens.

{ Sels formés par la combinaison
de l'acide sulfureux avec les
différentes bases, peu connus
jusqu'ici.

} Inconnus des anciens.

Sulfite	d'agustine.	Peu connu jusqu'ici.
	d'alumine.	
	d'ammoniaque.	
	d'antimoine.	
	d'argent sulfuré.	
	d'arsénic.	
	de baryte.	} Inconnus des anciens.
	de bismuth.	
	de chaux.	} Sel sulfureux de Stahl à base de terre calcaire.
	de chrôme.	
	de cobalt.	
	de columbium.	
	de cuivre.	
	d'étain.	
	de fer sulfuré.	
	de glucine.	
	de magnésie.	
	de manganèse.	
	de mercure.	
	de molybdène.	
	de nickel.	
	d'or.	
	de platine.	
	de plomb.	
	de potasse.	
	de silice.	
	de soude.	
	de strontiane.	
	de tellure.	
	de titane.	
	de tungstène.	
	d'urane.	
	d'yttria.	
	de zinc.	
	de zircone.	
	hydro-sulfuré de soude.	
	sulfuré de zinc.	
Sulfures.		{ Combinaison du soufre avec les différentes bases.
Sulfures alcalins.		{ Foie de soufre alcalin. Hépars alcalins.

Sulfure d'agustine.	{ Peu connus jusqu'ici.
d'alumine.	
d'ammoniaque.	Foie de soufre volatil.
hydrogéné fumant.	Liqueur fumante de Boyle.
d'antimoine.	Antimoine cru.
d'argent.	{ Mine d'argent vitreuse des minéralogistes.
d'arsenic.	Inconnu des anciens.
d'arsenic jaune.	Orpiment.
d'arsenic rouge.	Réalgar.
de baryte.	{ Foie de soufre à base de terre pesante.
de baryte hydrogéné.	Phosphore de Boulogne.
de bismuth.	Inconnu des anciens.
de bismuth natif.	Mine de bismuth.
de chaux.	Foie de soufre à base calcaire.
de chrôme.	Peu connu jusqu'ici.
de cobalt.	Inconnu des anciens.
de columbium.	Peu connu jusqu'ici.
de cuivre.	{ Aes Veneris.
	{ Pyrite de cuivre.
	{ Fallertz, ou cuivre gris.
d'étain.	Inconnu des anciens.
de fer.	{ Pyrite.
	{ Marcassite.
de glucine.	Peu connu jusqu'ici.
de magnésie.	Foie de soufre à base de magnésie.
de manganèse.	{ Inconnus des anciens.
de mercure.	
de molybdène.	Mine de molybdène.
de nickel.	Kupfer nickel.
d'oxide d'argent et d'antimoine.	{ Argent rouge des minéralogistes.
de platine.	Inconnu jusqu'ici.
de plomb natif.	Galene.
de plomb.	Plumbum ustum de Dioscoride.
de potasse.	{ Foie de soufre à base d'alcali végétal.
de potasse antimonée.	Foie de soufre antimoné.
de silice.	Peu connu jusqu'ici.
de soude.	{ Foie de soufre à base d'alcali minéral.

Sulfure de soude antimonié.	Foie d'antimoine.	
de strontiane.	} Inconnus des anciens.	
de tellure.		
de titane.	} Peu connus jusqu'ici.	
de tungstène.		
d'urane.	Inconnu des anciens.	
d'yttria.	Inconnu jusqu'ici.	
de zinc natif.	Blende, ou fausse galène.	
de zircone.	Peu connu jusqu'ici.	
d'oxide d'argent et d'antimoine.	} Mine d'argent rouge.	
Sulfures hydrogénés.	{	Combinaisons ternaires du soufre et du gaz hydrogène avec les différentes bases alcalines, terreuses et métalliques.
		Ce genre de combinaisons est inconnu des anciens, et peu connu jusqu'ici.
Sulfure hydrogéné d'agustine.		
d'alumine.		
d'ammoniaq.	Liqueur fumante de Bayle.	
d'antimoine.		
d'argent.		
d'arsenic.		
de chaux.		
de chrôme.		
de cobalt.		
decolumbium		
de cuivre.		
d'étain.		
de fer.		
de glucine.		
de magnésie.		
de manganès.		
de mercure.		
de molybdèn.		
de nickel.		
d'or.		
de platine.		
de plomb.		
de potasse.		
de silice.		

Sulfure hydrogéné de soufre.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.

Synthèse { Mot tiré du grec *sun*,
 ensemble ; *thésis*, } Opération qui recompose ce qu'a
 position. } décomposé l'analyse.

Tantale, métal. Inconnu des anciens.

Tartrites. { Sels formés par la combinaison
 de l'acide tartareux avec les
 différentes bases.
 Le cit. Vanmonson donna à ce genre
 de sels le nom de tartrates.

Tartrite acide de potasse. Tartre.

acidule d'ammoniaque.

acidule de potasse.

acidule de potasse et de
 magnésie.

acidule de soude.

d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

d'antimoine.

Tartrite ammoniacal.

antimonié de potasse. { Tartre stibié ou antimonié.
 Emétique.

d'argent.

d'arsenic.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

d'étain.

de fer.

de glucine.

Tartrite calcaire.

Boules de mars.

Tartrite de magnésie.
 de manganèse.
 de mercure.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.

Tartrite mercuriel.

de platine.
 de plomb.

Inconnu des anciens.

de potasse.

{ Tartre soluble.
 { Sel végétal.

de potasse et d'anti-
 moine.

{ Tartre antimonié.

de potasse ferrugineux.

{ Tartre chalibé.
 { Tartre martial soluble.

de potasse et d'ammo-
 niac.

de potasse et de cuivre.

de potasse et de mercure.

de potasse et de soude. Sel de Seignette.

de silice.

de soude.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

d'yttria.

de zinc.

de zircone.

Tellure (métal).

Titane (métal).

Tungstates.

{ Sels formés par l'acide tungsti-
 que avec les différentes bases.
 { Ce genre de sels est peu connu.

Tungstate d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniac.

d'antimoine.

d'argent.

d'arsenic.

de baryte.

de bismuth.

Tungstate ammoniacal

de chaux.
 de chrome.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 d'étain.
 de fer.
 de glucine.
 de magnésie.
 de manganèse.
 de mercure.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.

Tungstène (métal).

{ Wolfram de M. Délugard.
 { Cristal d'étain blanc.

Urates.

{ Sels formés par la combinaison
 de l'acide urique avec les dif-
 férentes bases.
 { Le genre de ces sels n'a point de
 nom dans la nomenclature an-
 cienne, et il est peu connu
 des modernes.

Urate d'agustine.
 d'alumine.
 d'ammoniaque.
 d'antimoine.
 d'argent.
 d'arsenic.
 de baryte.

de bismuth.
 de chaux.
 de chrome.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 d'étain.
 de fer.
 de glucine.
 de magnésie.
 de manganèse.
 de mercure.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zirconie.

Yttria ou gadolinite.

{ Substance terreuse inconnue des
anciens.

Zirconie.

{ Substance terreuse inconnue des
anciens.

Urane (métal).

Inconnu des anciens.

Zinc (métal).

Zinc.

NOMENCLATURE

FRANÇAISE ET LATINE

Sels formés par la combinaison de
l'acide acétique avec diverses bases. } Acetas, atis, s. m.

Acétate d'agustine.	Acetas agustinæ.
d'alumine.	aluminæ.
d'ammoniaque.	ammoniacæ.
d'argent.	argenti.
d'arsénic.	arsenici.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bismuth.	bismuthi.
de chaux.	calcis.
de chrome.	chromi.
de cobalt.	cobalti.
de columbium.	columbii.
de cuivre.	cupri.
de fer.	ferri.
de glucine.	glucinæ.
de mercure.	hydrargyri.
d'yttria.	yttriæ.
de magnésie.	magnesiæ.
de manganèse.	manganesii.
de molybdène.	molybdeni.
de nickel.	nickeli.
de platine.	platini.
de plomb.	plumbi.
de potasse.	potasæ.
de silice.	silicis.
de soude.	sodæ.
d'étain.	stanni.
d'antimoine.	stibii.
de strontiane.	strontianæ.
de tellure.	tellurii.
de titane.	titanii.
de tungstène.	tungsteni.

Acétate d'urane.	Acetas urani.
de zinc.	zinci.
de zircone.	zirconæ.
Acide acétique.	Acidum aceticum.
arsénique.	arsenicum.
benzoïque.	benzoïcum.
bombique.	bombicum.
boracique.	boracicum.
camphorique.	camphoricum.
carbonique.	carbonicum.
chromique.	chromicum.
citrique.	citricum.
columbique.	columbicum.
fluorique.	fluoricum.
formique.	formicum.
gallique.	gallaccum.
lactique.	lacticum.
malique.	malicum.
molybdique.	molybdicum.
mucueux ou saccho-lactiq.	mucosum.
muriatique.	muriaticum.
muriatique oxygéné.	muriaticum oxigena- tum.
nitrique.	nitricum.
nitreux.	nitrosum.
nitro-muriatique.	nitro-muriaticum.
oxalique.	oxalicum.
phosphorique.	phosphoricum.
phosphoreux.	phosphorosum.
prussique.	prussicum.
sébacique.	sebaticum.
subérique.	subericum.
succinique.	succinicum.
sulfurique.	sulfuricum.
sulfureux.	sulfurosium.
tartarique.	tartarosum.
tungstique.	tungsticum.
Adipocère.	Adipocera.
Acier.	Chalybs.
Affinité.	Affinitas.
Agrégation.	Agregatio.
Agrégés.	Agregata.
Air atmosphérique.	Aer atmosphericus.

Alcalis.
Alcohol.

de potasse:
nitrique.
résineux.

Alumine.
Ammoniaque.
Amidon.
Antimoine.
Eau.
Eau de chaux.
Eau phagédénique.
Argent.
Argile.
Arome.

Sels formes par la combinaison
de l'acide arsénique avec les
bases.

Arséniate acidule de chaux.
acidule de potasse.
d'agustine.
d'alumine.
d'ammoniaque.
d'argent.
d'or.
de baryte.
de bismuth.
de chaux.
de chrome.
de cobalt.
de columbium.
de cuivre.
de fer.
de glucine.
de mercure.
d'yttria.
de magnésie.
de manganèse.
de molybdène.
de nickel.
de platine.
de plomb.
de potasse.

Alcalia.
Alcohol.

potassæ.
nitricum.
resinosum.

Alumina.
Ammoniaca.
Amylum.
Antimonium vel stibium.
Aqua.
Aqua calcis.
Aqua phagedenica.
Argentum.
Argilla.
Aroma.

Arsenitas, atis, s. m.

Arsenias acidulus calcis.
acidulus potassæ.
agustinæ.
aluminæ.
ammoniacæ.
argenti.
auri.
barytæ.
bismuthi.
calcis.
chromi.
cobalti.
columbii.
cupri.
ferri.
glucinae.
hydrargyri.
yttriæ.
magnesiæ.
manganesii.
molybdeni.
niccoli.
platini.
plumbi.
potassæ.

Arséniate de silice.	Arsenias silicæ.
de soude.	sodæ.
d'étain.	stanni.
d'antimoine.	stibii.
de strontiane.	strontianæ.
de tellure.	tellurii.
de titane.	titanii.
de tungstène.	tungsteni.
d'urane.	urani.
de zinc.	zinci.
de zircone.	zirconæ.

Base de l'air atmosphérique. Azot.

Baryte.	Baryta.
Baume.	Balsamum.
Benjoin.	Benzninum.

Sels formés par la combinaison
de l'acide benzoïque avec les } Benzoas, atis, s. m.
différentes bases.

Benzoate d'agustine.	Benzoas agustinæ.
d'alumine.	aluminæ.
d'ammoniaque.	ammoniacæ.
d'argent.	argenti.
d'arsénic.	arsenici.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bismuth.	bismuthi.
de chaux.	calcis.
de chrome.	chromi.
de cobalt.	cobalti.
de columbium.	columbii.
de cuivre.	cupri.
de fer.	ferri.
de glucine.	glucinæ.
de mercure.	hydrargyri.
d'yttria.	yttriæ.
de magnésie.	magnesiæ.
de manganèse.	manganesii.
de molybdène.	molybdeni.
de nickel.	niccoli.
de platine.	platini.
de plomb.	plumbi.
de potasse.	potassæ.

silicæ.

Benzoate de silice.	Benzoas silicæ.
de soude.	sodæ.
d'étain.	stanni.
d'antimoine.	stibii.
de strontiane.	strontianæ.
de tellure.	tellurii.
de titane.	titani.
de tungstène.	tungsteni.
d'urane.	urani.
de zinc.	zinci.
de zircone.	zirconæ.
Bismuth.	Bismuthum.
Bitumes liquides.	Bitumina liquida.
Bitumes solides.	Bitumina solida.
Sels formés par la combinaison de l'acide bombique avec diffé- rentes bases.	Bombias, tis, s. m.
Bombiate d'agustine.	Bombias agustinæ.
d'alumine.	aluminæ.
d'ammoniaque.	ammoniacæ.
d'argent.	argenti.
d'arsénic.	arsenici.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bismuth.	bismuthi.
de chaux.	calcis.
de chrome.	chromi.
de cobalt.	cobalti.
de columbium.	columbii.
de cuivre.	cupri.
de fer.	ferri.
de glucine.	glucinæ.
de mercure.	hydrargyri.
d'yttria.	yttriæ.
de magnésie.	magnesiæ.
de manganèse.	manganesii.
de molybdène.	molybdeni.
de nickel.	niccoli.
de platine.	platini.
de plomb.	plumbi.
de potasse.	potassæ.
de silice.	silicæ.
de soude.	sodæ.

Bombiate d'étain.

d'antimoine.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

de zinc.

de zircone.

Bombias stanni.

stibii.

strontianæ.

tellurii.

titani.

tungsteni.

urani.

zinci.

zirconæ.

Sels formés par la combinaison
de l'acide boracique avec dif-
férentes bases.

Boras, tis, s. m.

Borate d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

ammoniaco-magnésien.

d'argent.

d'arsénic.

d'or.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

de fer.

de glucine.

de mercure.

d'yttria.

magnésio-calcaire.

de magnésie.

de manganèse.

de molybdène.

de nickel.

de platine.

de plomb.

de potasse.

de silice.

de soude.

d'étain.

d'antimoine.

de strontiane.

Boras agustinæ.

aluminæ.

ammoniacæ.

ammoniaco-magneticus.

argenti.

arsenici.

auri.

barytæ.

bismuthi.

calcis.

chromi.

cobalti.

columbii.

cupri.

ferri.

glucinæ.

hydrargyri.

yttriæ.

magnésio-calcareus.

magnesiæ.

manganesii.

molybdeni.

niccoli.

platini.

plumbi.

potassæ.

silicæ.

sodæ.

stanni.

stibii.

strontianæ.

Borate de tellure.
de titane.
de tungstène.
d'urane.
de zinc.
de zircone.

Boras tellurii.
titani.
tungsteni.
urani.
zinci.
zirconæ.

Chaux.
Calorique.
Camphre.

Calx.
Caloricum.
Camphora.

Sels formés par la combinaison
de l'acide camphorique avec
différentes bases.

Camphoras, tis, s. m.

Camphorate d'agustine.
d'alumine.
d'ammoniaque.
d'argent.
d'arsénic.
d'or.
de baryte.
de bismuth.
de chaux.
de chrome.
de cobalt.
de columbium.
de cuivre.
de fer.
de glucine.
de mercure.
d'yttria.
de magnésic.
de manganèse.
de molybdène.
de nickel.
de platine.
de plomb.
de potasse.
de silice.
de soude.
d'étain.
d'antimoine.
de strontiane.
de tellure.

Camphoras agustinæ.
aluminæ.
ammoniacæ.
argenti.
arsenici.
auri.
barytæ.
bismuthi.
calcis.
chromi.
cobalti.
columbii.
cupri.
ferri.
glucinae.
hydrargyri.
yttriæ.
magnesia.
manganesii.
molybdeni.
niccoli.
platini.
plumbi.
potassæ.
silicæ.
sodæ.
stanni.
stibii.
strontianæ.
tellurii.

Camphorate de titane.	Camphoras titani.
de tungstène.	tungsteni.
d'urane.	urani.
de zinc.	zinci.
de zircone.	zirconæ.
Carbone.	Carbonium.

Sels formés par la combinaison
de l'acide carbonique avec dif- } Carbonas, tis, *s. m.*
férentes bases.

Carbonate d'agustine.	Carbonas agustinæ.
d'alumine.	aluminæ.
d'ammoniaque.	ammoniacæ.
ammoniaco-glucinic.	ammoniaco-glucini.
ammoniaco - magné-	ammoniaco - magnesi-
sien.	cus.
ammoniaco-zircanien.	ammoniaco-zircanicus.
d'argent.	argenti.
d'arsenic.	arsenici.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bismuth.	bismuthi.
de chaux.	calcis.
de chrome.	chromi.
de cobalt.	cobalti.
de columbium.	columbii.
de cuivre.	cupri.
de fer.	ferri.
de glucine.	glucinæ.
de mercure.	hydrargyri.
de magnésie.	magnesiæ.
de manganèse.	manganesii.
de molybdène.	molybdeni.
de nickel.	niccoli.
de platine.	platini.
de plomb.	plumbi.
de potasse.	potassæ.
de silice.	silicæ.
de soude.	sodæ.
d'étain.	stanni.
d'antimoine.	stibii.
de strontiane.	strontianæ.
de tellure.	tellurii.
de titane.	titani.

Carbonate de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zirconie.

Carbonas tungsteni.
 urani.
 yttriæ.
 zinci.
 zirconæ.

Carbure de fer.

Carburum ferri.

Chrôme.

Chromium.

Columbate d'agustine.

Columbias agustinæ.

d'alumine.
 d'ammoniaque.
 d'argent.
 d'arsénic.
 d'or.
 de baryte.
 de bismuthi.
 de chaux.
 de chrôme.
 de cobalt.
 de cuivre.
 de fer.
 de glucine.
 de mercure.
 de magnésie.
 de manganèse.
 de molybdène.
 de nickel.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 d'étain.
 d'antimoine.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.

aluminæ.
 ammoniacæ.
 argenti.
 arsenici.
 auri.
 barytæ.
 bismuthi.
 calcis.
 chromi.
 cobalti.
 cupri.
 ferri.
 glucinæ.
 hydrargyri.
 magnesicæ.
 manganesii.
 molybdeni.
 niccoli.
 platini.
 plumbi.
 potassæ.
 silicæ.
 sodæ.
 stanni.
 stibii.
 strontianæ.
 tellurii.
 titani.
 tungsteni.
 urani.
 yttriæ.
 zinci.
 zirconæ.

Alliage des métaux.

Connubium metallorum.

Sels formés par la combinaison
de l'acide chromique avec dif- } Chromas, tis, s. m.
férentes bases.

Chromate d'agustine.	Chromas, agustinæ.
d'alumine.	aluminæ.
d'ammoniaque.	ammoniacæ.
d'argent.	argenti.
d'arsénic.	arsenicalis.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bismuth.	bismuthi.
de chaux.	calcis.
de cobalt.	cobalti.
de columbium.	columbii.
de cuivre.	cupri.
de fer.	ferri.
de glucine.	glucinae.
de mercure.	hydrargyri.
de magnésie.	magnésiæ.
de manganèse.	manganesil.
de molybdène.	molybdeni.
de nickel.	niccoli.
de platine.	platini.
de plomb.	plumbi.
de potasse.	potassæ.
de silice.	silicæ.
de soude.	sodæ.
d'étain.	stanni.
d'antimoine.	sibii.
de strontiane.	strontianæ.
de tellure.	tellurii.
de titane.	titani.
de tungstène.	tungsteni.
d'urane.	urani.
d'yttria.	yttriæ.
de zinc.	zinci.
de zircon.	zirconæ.

Sels formés par la combinaison
de l'acide citrique avec diffé- } Citras, tis, s. m.
rentes bases.

Citrate d'agustine.	Citras agustinæ.
d'alumine.	aluminæ.

Citrate d'ammoniaque.

d'argent.
 d'arsénic.
 d'or.
 de baryte.
 de bismuth.
 de chaux.
 de chrôme.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 de fer.
 de glucine.
 de mercure.
 de magnésie.
 de manganèse.
 de molybdène.
 de nickel.
 de platine.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 d'étain.
 d'antimoine.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'uranc.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.

Cobalt ou cobalt.

Columbium.

Cuivre.

Ether acétique.

muriatique.

nitrique.

sulfurique.

Extractif.

Fécule.

Fer.

Citras ammoniacæ.

argenti.
 arsenici.
 auri.
 barytæ.
 bismuthi.
 calcis.
 chromi.
 cobalti.
 columbii.
 cupri.
 ferri.
 glucinæ.
 hydrargyri.
 magnesiæ.
 manganesii.
 molybdeni.
 niccoli.
 platini.
 potassæ.
 silicæ.
 sodæ.
 stanni.
 stibii.
 strontianæ.
 tellurii.
 titani.
 tungsteni.
 urani.
 yttriæ.
 zinci.
 zirconæ.

Cobaltum.

Columbium.

Cuprum.

Ether aceticum.

muriaticum.

nitricum.

sulfuricum.

Extractum.

Fecula.

Ferrum.

Sels formés par la combinaison
de l'acide fluorique avec dif- } Fluas. tis, s. m.
férentes bases.

Fluate d'agustine.	Fluas agustinæ.
d'alumine.	aluminæ.
d'ammoniaque.	ammoniacæ.
d'argent.	argenti.
d'arsénic.	arsenici.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bismuth.	bismuthi.
de chaux.	calcis.
de chrôme.	chromi.
de cobalt.	cobalti.
de columbium.	columbii.
de cuivre.	cupri.
de fer.	ferri.
de glucine.	glucina.
de mercure.	hydrargyri.
de magnésie.	magnesia.
de manganèse.	manganesii.
de molybdène.	molybdeni.
de nickel.	niccoli.
de platine.	platini.
de plomb.	plumbi.
de potasse silicée.	potassæ silicatæ.
de potasse.	potassæ.
de silice.	silicæ.
de soude.	sodæ.
de soude silicée.	sodæ silicatæ.
d'étain.	stanni.
d'antimoine.	stibii.
de strontiane.	strontianæ.
de tellure.	tellurii.
de titane.	titani.
de tungstène.	tungsteni.
d'urane.	urani.
d'yttria.	yttriæ.
de zinc.	zinci.
de zircone.	zirconæ.

Sels formés par la combinaison
de l'acide formique avec dif- } Formias.

Formiate d'agustine. } Formias agustinæ.

Formiate d'alumine.
d'ammoniaque.
d'argent.
d'arsénic.
d'or.
de baryte.
de bismuth.
de chaux.
de chrôme.
de cobalt.
de columbium.
de cuivre.
de fer.
de glucine.
de mercure.
de magnésie.
de manganèse.
de molybdène.
de nickel.
de platine.
de plomb.
de potasse.
de silice.
de soude.
d'étain.
d'antimoine.
de strontiane.
de tellure.
de titane.
de tungstène.
d'urane.
d'yttria.
de zinc.
de zircone.

Gallate d'agustine.
d'alumine.
d'ammoniaque.
d'argent.
d'arsénic.
d'or.
de baryte.
de bismuth.
de chaux.

Formias aluminæ.
ammoniacæ.
argenti.
arsenici.
auri.
barytæ.
bismuthi.
calcis.
chromi.
cobalti.
columbii.
cupri.
ferri.
glucinæ.
hydrargyri.
magnesiæ.
manganesii.
molybdeni.
niccoli.
platini.
plumbi.
potassæ.
silicæ.
sodæ.
stanni.
stibii.
strontianæ.
tellurii.
titani.
tungsteni.
urani.
yttriæ.
zinci.
zirconæ.

Gallas agustinæ.
aluminæ.
ammoniacæ.
argenti.
arsenici.
auri.
barytæ.
bismuthi.
calcis.

Gallate de chrome.

de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 de fer.
 de glucine.
 de mercure.
 de magnésie.
 de manganèse.
 de molybdène.
 de nickel.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 d'étain.
 d'antimone.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.

Gaz acide carbonique.

acide fluorique.
 acide muriatique.

acide muriatique oxigéné.

acide sulfureux.

acide nitreux.

azote.

azote phosphoré.

azote sulfuré.

hydrogène.

hydrogène sulfuré.

hydrogène carboné.

hydrogène phosphorisé.

hydrogène phospho-sulfuré.

Gallas chromi.

cobalti.
 columbii.
 cupri.
 ferri.
 glucinæ.
 hydrargyri.
 magnesiæ.
 manganesii.
 molybdeni.
 niccoli.
 platini.
 plumbi.
 potassæ.
 silicæ.
 sodæ.
 stanni.
 stibii.
 strontianæ.
 tellurii.
 titani.
 tungsteni.
 urani.
 yttriæ.
 zinci.
 zirconæ.

Gaz acidum carbonicum.

acidum fluoricum.
 acidum muriaticum.
 acidum muriaticum oxigenatum.

acidum sulfurosum.

acidum nitrosum.

azot.

azot phosphoratum.

azot sulfuratum.

hydrogenium.

hydrogenium sulfuratum.

hydrogenium carbonatum.

hydrogenium phosphoratum.

hydrogenium phospho-sulfuratum.

Hydro - sulfure ammoniaco-anti- } Gaz hydro - sulfur ammoniaco-
monialis. } antimonialis.

Lactate d'argent.
d'arsenic.
d'or.
de baryte.
de bismuth.
de chaux.
de chrôme.
de cobalt.
de columbium.
de cuivre.
de fer.
de glucine.
de mercure.
de magnésie.
de manganèse.
de molybdène.
de nickel.
de platine.
de plomb.
de potasse.
de silice.
de soude.
d'étain.
d'antimoine.
de strontiane.
de tellure.
de titane.
de tungstène.
d'urane.
d'yttria.
de zinc.
de zircone.

Lactas argenti.
arsenici.
auri.
barytæ.
bismuthi.
calcis.
chromi.
cobalti.
columbii.
cupri.
ferri.
glucinae.
hydrargyri.
magnesiae.
manganesii.
molybdeni.
niccoli.
platini.
plumbi.
potassæ.
silicæ.
sodæ.
stanni.
stibii.
strontianæ.
tellurii.
titani.
tungsteni.
urani.
yttriæ.
zinci.
zirconæ.

Magnésie.

Magnesia.

Sels formés par la combinaison de
l'acide malique avec les diffé-
rentes bases.

Malas, tis, s. m.

Malate d'agustine.
d'alumine.
d'ammoniaque.

Malas agustinæ.
aluminæ.
ammoniacæ.

Malate d'argent.	Malas argenti.
d'arsénic.	arsenici.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bismuth.	bismuthi.
de chaux.	calcis.
de chrome.	chromi.
de columbium.	columbii.
de cuivre.	cupri.
de fer.	ferri.
de glucine.	glucinae.
de mercure.	hydrargyri.
de magnésie.	magnesiae.
de manganèse.	manganesii.
de molybdène.	molybdeni.
de nickel.	niccoli.
de platine.	platini.
de plomb.	plumbi.
de potasse.	potassæ.
de silice.	silicæ.
de soude.	sodæ.
d'étain.	stanni.
d'antimoine.	stibii.
de strontiane.	strontianæ.
de tellure.	tellurii.
de titane.	titani.
de tungstène.	tungsteni.
d'urane.	urani.
d'yttria.	yttriæ.
de zinc.	zinci.
de zircon.	zirconæ.
Manganèse.	Manganesium.

Sels formés par la combinaison
de l'acide molybdique avec les
différentes bases.

Molybdas, tis, s. m.

Molybdate d'agustine.	Molybdas agustinae.
d'alumine.	aluminæ.
d'ammoniaque.	ammoniacæ.
d'argent.	argenti.
d'arsénic.	arsenici.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bismuth.	bismuthi.

Molybdate de chaux.

de chrome.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 de fer.
 de glucine.
 de mercure.
 de magnésie.
 de manganèse.
 de nickel.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 d'étain.
 d'antimoine.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.

Molybda calcis.

chromi.
 cobalti.
 columbii.
 cupri.
 ferri.
 glucinæ.
 hydrargyri.
 magnesiæ.
 manganesii.
 niccoli.
 platini.
 plumbi.
 potassæ.
 silicæ.
 sodæ.
 stanni.
 stibii.
 strontianæ.
 tellurii.
 titani.
 tungsteni.
 urani.
 yttriæ.
 zinci.
 zirconæ.

Molybdène.

Molybdenium.

Sels formés par la combinaison
 de l'acide muqueux avec les
 différentes bases.

Mucis, tis, *s. m.*

Mucite d'agustine.

d'alumine.
 d'ammoniaque.
 d'argent.
 d'arsenic.
 d'or.
 de baryte.
 de bismuth.
 de chaux.
 de chrome.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.

Mucis agustinæ.

aluminæ.
 ammoniacæ.
 argenti.
 arsenici.
 auri.
 barytæ.
 bismuthi.
 calcis.
 chromi.
 cobalti.
 columbii.
 cupri.

Mucite de fer.

de glucine.
 de mercure.
 de magnésic.
 de manganèse.
 de molybdène.
 de nickel.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 d'étain.
 d'antimoine.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zirconc.

Mucis ferri.

glucinæ.
 hydrargyri.
 magnesiæ.
 manganesii.
 molybdeni.
 niccoli.
 platini.
 plumbi.
 potassæ.
 silicæ.
 sodæ.
 stanni.
 stibii.
 strontianæ.
 tellurii.
 titani.
 tungsteni.
 urani.
 yttriæ.
 zinci.
 zirconæ.

Muqueux.**Mucosum.**

Sels formés par la combinaison
 de l'acide muriatique avec dif-
 férentes bases.

Murias, tis, s. m.

Muriate d'agustine.**Murias agustinæ.**

d'alumine.
 d'ammoniaque.
 ammoniaco-magnésien.
 ammoniaco-mercuriel.
 d'argent.
 d'arsénic.
 d'arsénic sublimé.
 d'or.
 de baryte.
 de bismuth.
 de chaux.
 de chrome.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 de fer.

aluminæ.
 ammoniacæ.
 ammoniaco-magnësicus.
 ammoniaco-mercurialis.
 argenti.
 arsenici.
 arsenici sublimatus.
 auri.
 barytæ.
 bismuthi.
 calcis.
 chroni.
 cobalti.
 columbii.
 cupri.
 ferri.

Muriate de glucine.
 de mercure.
 de mercure doux.
 de magnésic.
 de manganèse.
 de mercure ammoniacal.
 de molybdène.
 de nickel.
 de platine.
 de plomb.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 d'étain.
 d'antimoine.
 d'antimoine sublimé.
 de strontiane.
 de tellure
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zinc sublimé.
 de zircone.

Murias glucinæ.
 hydrargyri.
 hydrargyri dulcis.
 magnesiae.
 manganesii.
 mercurio-ammoniacalis.
 molybdeni.
 niccoli.
 platini.
 plumbi.
 potassæ.
 silicæ.
 sodæ.
 stanni.
 stibii.
 stibii sublimatus.
 strontianæ.
 tellurii.
 tungsteni.
 urani.
 yttriæ.
 zinci.
 zinci sublimatus.
 zirconæ.

Sels formés par la combinaison
 de l'acide muriate-oxygéné avec
 différentes bases.

Murias oxigenatum.

Muriate oxygéné d'agustine.
 d'alumine.
 d'ammoniaque.
 d'argent.
 d'arsénic.
 d'or.
 de baryte.
 de bismuth.
 de chaux.
 de chrome.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 de fer.
 de glucine.
 de mercure.

Murias oxigenatum agustinæ.
 aluminæ.
 ammoniacæ.
 argenti.
 arsenici.
 auri.
 barytæ.
 bismuthi.
 calcis.
 chromi.
 cobalti.
 columbii.
 cupri.
 ferri.
 glucinæ.
 hydrargyri.

Muriate oxigéné de magnésie.	Murias oxigenatum magnesiæ.
de manganèse.	manganesii.
de molybdène.	molybdeni.
de nickel.	niccoli.
de platine.	platini.
de plomb.	plumbi.
[de potasse.	potassæ.
de silice.	silicæ.
de soude.	sodæ.
d'étain.	stanni.
d'antimoine.	stibii.
de strontiane.	strontianæ.
de tellure.	tellurii.
de titane.	titani.
de tungstène.	tungsteni.
d'urane.	urani.
d'yttria.	yttriæ.
de zinc.	zinci.
de zircon.	zirconæ.

Sels formés par la combinaison
de l'acide nitrique avec dif- } Nitras. tis, s. m.
férentes bases.

Nitrate d'agustine.	Nitras agustinæ.
d'alumine.	aluminæ.
d'ammoniaque.	ammoniacæ.
ammoniaco-magnésien.	ammoniaco-magneticus.
ammoniaco-mercuriel.	ammoniaco-mercurialis.
d'argent.	argenti.
d'arsenic.	arsenici.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bismuth.	bismuthi.
de chaux.	calcis.
de chrome.	chromi.
de cobalt.	cobalti.
de columbium.	columbii.
de cuivre.	cupri.
de fer.	ferri.
de glucine.	glucinæ.
de mercure.	hydrargyri.
de magnésie.	magnesiæ.
de manganèse.	manganesii.
de molybdène.	molybdeni.

Nitrate de nickel.

de platine.

de plomb.

de potasse.

de silice.

de soude.

d'étain.

d'antimoine.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

d'yttria.

de zinc.

de zircone.

Nitras niccoli.

platini.

plumbi.

potassæ.

silicæ.

sodæ.

stanni.

stibii.

strontianæ.

tellurii.

titani.

tungsteni.

urani.

yttriæ.

zinci.

zirconæ.

Sels formés par la combinaison
de l'acide nitreux avec diffé-
rentes bases.

Nitris, tis, s. m.

Nitrite d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

ammoniaco-magnésien.

d'argent.

d'arsénic.

d'or.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

de fer.

de glucine.

de mercure.

de magnésie.

de manganèse.

de molybdène.

de nickel.

de platine.

de plomb.

de potasse.

Nitris agustinæ.

aluminæ.

ammoniacæ.

ammoniaco-magneticus.

argenti.

arsenici.

auri.

barytæ.

bismuthi.

calcis.

chromi.

cobalti.

columbii.

cupri.

ferri.

glucinæ.

hydrargyri.

magnesiæ.

manganesii.

molybdeni.

niccoli.

platini.

plumbi.

potassæ.

Nitrite de silice.

-de soude.
d'étain.
d'antimoine.
de strontiane.
de tellure.
de titane.
de tungstène.
d'urane.
d'yttria.
de zinc.
de zircone.

Nitro-muriate d'agustine.

d'alumine.
d'ammoniaque.
d'argent.
d'arsénic.
d'or.
de baryte.
de bismuth.
de chaux.
de chrôme.
de cobalt.
de columbium.
de cuivre.
de fer.
de glucine.
de mercure.
de magnésie.
de manganèse.
de molybdène.
de nickel.
de platine.
de plomb.
de potasse.
de silice.
de soude.
d'étain.
d'antimoine.
de strontiane.
de tellure.
de titane.
de tungstène.

Nitris silicæ.

sodæ.
stanni.
stibii.
strontianæ.
tellurii.
titani.
tungsteni.
urani.
yttriæ.
zinci.
zirconæ.

Nitro-murias agustinæ.

aluminæ.
ammoniacæ.
argenti.
arsenici.
auri.
barytæ.
bismuthi.
calcis.
chromi.
cobalti.
columbii.
cupri.
ferri.
glucinæ.
hydrargyri.
magnesiæ.
manganesii.
molybdeni.
niccoli.
platini.
plumbi.
potassæ.
silicæ.
sodæ.
stanni.
stibii.
strontianæ.
tellurii.
titani.
tungsteni.

Nitro-muriate d'urane.
d'yttria.
de zinc.
de zircone.

Nitro-murias urani.
yttriæ.
zinci.
zirconæ.

Huiles empyreumatiques.

Huile fixe.

Huile volatile.

Olea empyreumatica.

Oleum fixum.

Oleum volatile.

Sels formés par la combinaison
de l'acide oxalique avec dif-
férentes bases.

Oxalas, tis, s. m.

Oxalate acidule d'ammoniaque.

Oxalas acidulus ammoniacæ.

acidule de potasse.

acidulus potassæ.

acidule de soude.

acidulus sodæ.

d'agustine.

agustinæ.

d'alumine.

aluminæ.

d'ammoniaque.

ammoniacæ.

d'argent.

argenti.

d'arsénic.

arsenici.

d'or.

auri.

de baryte.

barytæ.

de bismuth.

bismuthi.

de chaux.

calcis.

de chrôme.

chromi.

de cobalt.

cobalti.

de columbium.

columbii.

de cuivre.

cupri.

de fer.

ferri.

de glucine.

glucinæ.

de mercure.

hydrargyri.

de magnésie.

magnesiæ.

de manganèse.

manganesii.

de molybdène.

molybdeni.

de nickel.

niccoli.

de platine.

platini.

de plomb.

plumbi.

de potasse.

potassæ.

de silice.

silicæ.

de soude.

sodæ.

d'étain.

stanni.

de strontiane.

strontianæ.

de tellure.

tellurii.

de titane.

titani.

de tungstène.

tungsteni.

Oxalate d'urane.
d'yttria.
de zinc.
de zircone.

Oxalas urani.
yttriæ.
zinci.
zirconæ.

Oxides.

Oxida.

Oxide blanc d'antimoine.
blanc d'antimoine par le
nitrate de potasse.

Oxidum album stibii.
album stibii per nitra-
tem potassæ.

blanc de bismuth.

album bismuthi.

blanc d'étain.

album stanni.

d'argent.

argenti.

d'arsénic.

arsenici.

d'or.

auri.

d'azote.

azotis.

de bismuth.

bismuthi.

de bismuth sublimé.

bismuthi sublimati.

de carbone.

carbonii.

de chrome.

chromi.

de cobalt.

cobalti.

de columbium.

columbii.

de cuivre.

cupri.

bleu de cuivre.

cœruleum cupri.

de fer.

ferri.

hydro-sulfuré.

hydro-sulfuratum.

de mercure.

hydrargyri.

de mercure sulfuré.

hydrargyri sulfuratum

hydrargyri sulfuratum

nigrum.

hydrargyri sulfuratum

rubrum.

hydrargyri sulfuratum

violaceum.

de mercure sulfuré violet.

manganesii.

de manganèse.

molybdeni.

de molybdène.

niccoli.

de nickel.

nigrumferri.

de fer.

phosphori.

de phosphore.

album phosphori.

blanc de phosphore.

rubrum phosphori.

rouge de phosphore.

platini.

de platine.

plumbi.

de plomb.

rubrum hydrargyri.

rouge de mercure.

nigrum hydrargyri.

noir de mercure.

Oxide rouge de fer.
gris d'étain.
d'étain sublimé.
d'antimoine.
d'antimoine vitreux.
de tellure.
de titane.
de tungstène.
de zinc.

Oxidum rubrum ferri.
cinereum stanni.
stanni sublimati.
stibii.
stibii vitrosi.
tellurii.
titani.
tungsteni.
zinci.

Sels formés par la combinaison
de l'acide phosphorique avec
les différentes bases alcalines,
terreuses et métalliques.

Phosphas, tis, *s. m.*

Phosphate ammoniaco - magné-
sien.

Phosphas ammoniaco - magnesi-
cus.

d'agustine.
d'alumine.
d'ammoniaque.
d'arsénic.
d'or.

agustinæ.
aluminæ.
ammoniacæ.
arsenici.
auri.

de baryte.
de bismuth.
de chaux.

barytæ.
bismuthi.
calcis.

de chrome.
de cobalt.
de columbium.

chromi.
cobalti.
columbii.

de cuivre.
de fer.

cupri.
ferri.

de glucine.
de mercure.
de magnésie.
de manganèse.
de molybdène.

glucinæ.
hydrargyri.
magnesiæ.
manganesii.
molybdeni.

de nickel.
de platine.

niccoli.
platini.

de plomb.
de potasse.

plumbi.
potassæ.

de silice.
de soude.

silicæ.
sodæ.

de soude et d'ammo-
niaque.

sodæ et ammoniacæ.

d'étain.
d'antimoine.
de strontiane.

stanni.
stibii.
strontianæ.

Phosphate sur-saturé de soude.	Phosphas supersaturatus sodæ.
de tellure.	tellurii.
de titane.	titani.
de tungstène.	tungsteni.
d'urane.	urani.
d'yttria.	yttriæ.
de zinc.	zinci.
de zircone.	zirconæ.

Sels formés par la combinaison
de l'acide phosphorique avec } Phosphis, itis. *s. m.*
différentes bases.

Phosphite d'agustine.	Phosphis agustinæ.
d'alumine.	aluminæ.
d'ammoniaque.	ammoniacæ.
ammoniaco-magné-	ammoniaco-magnesi-
sien.	cus.
d'argent.	argenti.
d'arsénic.	arsenicî.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bismuth.	bismuthi.
de chaux.	calcis.
de chrôme.	chromi.
de cobalt.	cobalti.
de columbium.	columbii.
de cuivre.	cupri.
de fer.	ferri.
de glucine.	glucinæ.
de mercure.	hydrargyri.
de magnésie.	magnésiæ.
de manganèse.	manganesii.
de molybdène.	molybdeni.
de nickel.	niccoli.
de platine.	platini.
de plomb.	plumbi.
de potasse.	potassæ.
de silice.	silicæ.
de soude.	sodæ.
d'étain.	stanni.
d'antimoine.	stibii.
de strontiane.	strontianæ.
de tellure.	tellurii.
de titane.	titani.

Phosphite de tungstène.
d'urane.
d'yttria.
de zinc.
de zircone.

Phosphore.

Platine.

Plomb.

Potasse.

Potasse fondue.

Potasse silicée en liqueur.

Sels formés par la combinaison
de l'acide prussique avec dif-
férentes bases.

Prussiate d'agustine.
d'alumine.
d'ammoniaque.
d'argent.
d'arsénic.
d'or.
de baryte.
de bismuth.
de chaux.
de chrôme.
de cobalt.
de columbium.
de cuivre.
de fer.
de glucine.
de mercure.
de magnésie.
de manganèse.
de molybdène.
de nickel.
de platine.
de plomb.
de potasse.
de potasse ferrugineux
saturé.
de potasse ferrugineux
non-saturé.
de silice.
de soude.

Phosphis tungsteni.
urani.
yttriæ.
zinci.
zirconi.

Phosphorus.

Platinum.

Plumbum.

Potassa.

Potassa fusa.

Potassa fusa fluida.

Prussias, tis. s. m.

Prussias agustinæ.
aluminæ.
ammoniacæ.
argenti.
arsenici.
auri.
barytæ.
bismuthi.
calcis.
chromi.
cobalti.
columbii.
cupri.
ferri.
glucinæ.
hydrargyri.
magnesiæ.
manganesii.
molybdeni.
niccoli.
platini.
plumbi.
potassæ.
potassæ ferruginosus sa-
turatus.
potassæ ferruginosus non
saturatus.
silicæ.
sodæ.

Prussiate d'étain.	Prussias stanni.
d'antimoine.	stibii.
de strontiane.	strontianæ.
de tellure.	tellarii.
de titane.	titani.
de tungstène.	tungsteni.
d'urane.	urani.
d'yttria.	yttriæ.
de zinc.	zinci.
de zircone.	zirconæ.
Sucre.	Saccharum.
Sucre cristallisé.	Saccharum cristallisatum.
Sucre de lait.	Saccharum lactis.
Savons.	Sapones.
acides.	acidi.
alcalins.	alcalin.
métalliques.	metallici.
terreux.	terrosi.
Savonules.	Saponuli.
acides.	acidi.
alcalines.	alcalin.
métalliques.	metallici.
terreux.	terrosi.
Sels formés par la combinaison de l'acide sébacique avec les dif- férentes bases, alcalines, ter- reuses et métalliques.	Sebas.
Sébate d'agustine.	Sebas agustinæ.
d'alumine.	aluminæ.
d'ammoniaque.	ammoniacæ.
d'argent.	argenti.
d'arsénic.	arsenici.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bismuth.	bismuthi.
de chaux.	calcis.
de chrome.	chromi.
de cobalt.	cobalti.
de columbium.	columbii.
de cuivre.	cupri.
de fer.	ferri.
de glycine.	glucinaæ.
de mercure.	hydrargyri.
de magnésie.	magnesiæ.

Sebate	de manganèse.	Sebas	manganesii.
	de molybdène.		molybdeni.
	de nickel.		niccoli.
	de platine.		platini.
	de plomb.		plumbi.
	de potasse.		potassæ.
	de silice.		silicis.
	de soude.		sodæ.
	d'étain.		stanni.
	d'antimoine.		stibii.
	de strontiane.		strontianæ.
	de tellure.		tellurii.
	de titane.		titani.
	de tungstène.		tungsteni.
	d'urane.		urani.
	d'yttria.		yttriæ.
	de zinc.		zinci.
	de zircone.		zirconæ.

Silice.	Silica.
Soude.	Soda.
Etain.	Stannum.
Antimoine.	Stibium.
Strontiane.	Strontiana.

Sels formés par la combinaison
de l'acide subérique avec les } Suberas, tis, *s. m.*
différentes bases.

Subérate	d'agustine.	Suberas	agustinæ.
	d'alumine.		aluminæ.
	d'ammoniaque.		ammoniacæ.
	d'argent.		argenti.
	d'arsénic.		arsenici.
	d'or.		auri.
	de baryte.		barytæ.
	de bismuth.		bismuthi.
	de chaux.		calcis.
	de chrome.		chromi.
	de cobalt.		cobalti.
	de columbium.		columbii.
	de cuivre.		cupri.
	de fer.		ferri.
	de glucine.		glucinae.
	de mercure.		hydrargyri.
	de magnésic.		magnesiæ.

Subérate de manganèse.
 de molybdène.
 de nickel.
 de platine.
 de potasse.
 de silice.
 de soude.
 d'étain.
 d'antimoine.
 de strontiane.
 de tellure.
 de titane.
 de tungstène.
 d'urane.
 d'yttria.
 de zinc.
 de zircone.

Suberas mangesii.
 molybdeni.
 niccoli.
 platini.
 potassæ.
 silicæ.
 sodæ.
 stanni.
 stibii.
 strontianæ.
 tellurii.
 titani.
 tungsteni.
 urani.
 yttriæ.
 zinci.
 zirconæ.

Succin.

Succinum.

Sels formés par la combinaison de
 l'acide succinique avec diverses
 bases.

Succinas, tis, s. m.

Succinate d'agustine.
 d'alumine.
 d'ammoniaque.
 d'argent.
 d'arsenic.
 d'or.
 de baryte.
 de bismuth.
 de chaux.
 de chrôme.
 de cobalt.
 de columbium.
 de cuivre.
 de fer.
 de glucine.
 de mercure.
 de magnésie.
 de molybdène.
 de nickel.
 d'or.
 de platine.
 de plomb.

Succinas agustinæ.
 aluminæ.
 ammoniacæ.
 argenti.
 arsenici.
 auri.
 barytæ.
 bismuthi.
 calcis.
 chromi.
 cobalti.
 columbii.
 cupri.
 ferri.
 glucinæ.
 hydrargyri.
 magnesiæ.
 molybdeni.
 niccoli.
 auri.
 platini.
 plumbi.

Succinate de potasse.

de silice.

de soude.

d'étain.

d'antimoine.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

d'yttria.

de zinc.

de zircone.

Succinas potassæ.

silicæ.

sodæ.

stanni.

stibii.

strontianæ.

tellurii.

titani.

tungsteni.

urani.

yttriæ.

zinci.

zirconæ.

Sels formés par la combinaison
de l'acide sulfurique avec diffé-
rentes bases.

Sulfas, tis, s. m.

Sulfate acide d'alumine.

acide d'ammoniaque.

acide de potasse.

acide de mercure.

d'agustine.

d'alumine.

ammoniac-magnésien.

d'ammoniaque.

ammoniac-mercuriel.

d'argent.

d'arsénic.

d'or.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

de fer.

de glucine.

de mercure.

de magnésie.

de manganèse.

de molybdène.

de nickel.

Sulfas acidum aluminæ.

acidum ammoniacæ.

acidum potassæ.

acidum hydrargyri.

agustinæ.

aluminæ.

ammoniac-magneticus.

ammoniacæ.

ammoniac-mercurial.

argenti.

arsenici.

auri.

barytæ.

bismuthi.

calcis.

chromi.

cobalti.

columbii.

cupri.

ferri.

glucinæ.

hydrargyri.

magnesiæ.

manganesii.

molybdeni.

niccoli.

Sulfate de platine.	Sulfas platini.
de plomb.	plumbi.
de potasse.	potassæ.
de silice.	silicæ.
de soude.	sodæ.
d'étain.	stanni.
d'antimoine.	stibii.
de strontiane.	strontianæ.
de tellure.	tellurii.
de titane.	titani.
de tungstène.	tungsteni.
d'urane.	urani.
d'yttria.	yttriae.
de zinc.	zinci.
de zircone.	zirconæ.

Sels formés par la combinaison
de l'acide sulfureux avec dif- } Sulfis, tis, s. m.
férentes bases.

Sulfite d'agustine.	Sulfis agustinæ.
d'alumine.	aluminæ.
d'ammoniaque.	ammoniacæ.
d'argent.	argenti.
d'arsénic.	arsenici.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bisinuth.	bismuthi.
de chaux.	calcis.
de chrome.	chromi.
de cobalt.	cobalti.
de columbium.	columbii.
de cuivre.	cupri.
de fer.	ferri.
de fer sulfuré.	ferri sulfurosi.
de glucine.	glucinae.
de mercure.	hydrargyri.
hydro-sulfure de soude.	hydro-sulfuris sodæ.
de magnésic.	magnesiae.
de manganèse.	manganesii.
de molybdène.	molybdeni.
de nickel.	niccoli.
de platine.	platini.
de plomb.	plumbi.
de potasse.	potassæ.

Sulfite de silice.	Sulfis silicæ.
de soude.	sodæ.
d'étain.	stanni.
d'antimoine.	stibii.
de strontiane.	strontianæ.
sulfuré de zinc.	sulfurus zinci.
de tellure.	tellurii.
de titane.	titani.
de tungstène.	tungsteni.
d'urane.	urani.
d'yttria.	yttriæ.
de zinc.	zinci.
de zircone.	zirconæ.
Soufre.	Sulfur.
Soufre sublimé.	Sulfur sublimatum.
Tantal, métal.	Tantalum, m.
Tartre.	Tartratus.
Sels formés par la combinaison de l'acide tartareux avec diffé- rentes bases.	Tartris, tis, s. m.
Tartrite acidule d'ammoniaque.	Tartris acidulus ammoniacæ.
acidule de potasse.	acidulus potassæ.
acidule de potasse et de magnésie.	acidulus potassæ et mag- nesiæ.
acidule de soude.	acidulus sodæ.
d'agustine.	agustinæ.
d'alumine.	aluminæ.
d'ammoniaque.	ammoniacæ.
d'argent.	argenti.
d'arsénic.	arsenici.
d'or.	auri.
de baryte.	barytæ.
de bismuth.	bismuthi.
de chaux.	calcis.
de chrome.	chromi.
de cobalt.	cobalti.
de columbium.	columbii.
de cuivre.	cupri.
de fer.	ferri.
de glucine.	glucinae.
de mercure.	hydrargyri.
de magnésie.	magnesiæ.
de manganèse.	manganesi.

Tartrite de molybdène.

de nickel.

de platine.

de plomb.

de potasse.

de potasse et d'ammoniaque.

de potasse et de mercure.

de potasse et de cuivre.

de potasse et de soude.

de potasse ferrugineux.

de potasse antimoniac.

de silice.

de soude.

d'étain.

d'antimoine.

d'antimoine et de potasse.

de strontiane.

de tellure.

de titane.

de tungstène.

d'urane.

d'yttria.

de zinc natif.

de zircone.

Tellure.

Titane.

Sels formés par la combinaison
de l'acide tungstique avec dif-
férentes bases.

Tungstate d'agustine.

d'alumine.

d'ammoniaque.

d'argent.

d'arsenic.

d'or.

de baryte.

de bismuth.

de chaux.

de chrome.

de cobalt.

de columbium.

de cuivre.

de fer.

Tartris molybdeni.

niccoli.

platini.

plumbi.

potassæ.

potassæ et ammoniacæ.

potassæ et hydrargyri.

potassæ et cupri.

potassæ et sodæ.

potassæ ferrugineus.

potassæ stibiatus.

silicæ.

sodæ.

stanni.

stibii.

stibii et potassæ.

strontianæ.

tellurii.

titani.

tungsteni.

urani.

yttriæ.

zinci.

zirconæ.

Tellurium.

Titanum.

Tungstas, tis, s. m.

Tungstas agustinæ.

aluminæ.

ammoniacæ.

argenti.

arsenici.

auri.

barytæ.

bismuthi.

calcis.

chromi.

cobalti.

columbii.

cupri.

ferri.

Tungstate de fer.

de glucine.
de mercure.
de magnésie.
de manganèse.
de molybdène.
de nickel.
de platine.
de plomb.
de potasse.
de silice.
de soude.
d'étain.
d'antimoine.
de strontiane.
de tellure.
de titane.
d'urane.
d'yttria.
de zinc.
de zircone.

Tungstas ferri.

glucinæ.
hydrargyri.
magnesiæ.
manganesii.
molybdeni.
niccoli.
platini.
plumbi.
potassæ.
silicæ.
sodæ.
stanni.
stibii.
strontianæ.
tellurii.
titani.
urani.
yttriæ.
zinci.
zirconæ.
Uranum.

Urane.

Sels formés par la combinaison
de l'acide urique avec les dif-
férentes bases.
Ce genre de sels n'a point de nom
dans la nomenclature ancienne.

Uras.

Urate d'agustine.
d'alumine.
d'ammoniaque.
d'argent.
d'arsenic.
d'or.
de baryte.
de bismuth.
de chaux.
de chrome.
de cobalt.
de columbium.
de cuivre.
de fer.
de glucine.
de mercure.

Uras agustinæ.
aluminæ.
ammoniacæ.
argenti.
arsenici.
auri.
barytæ.
bismuthi.
calcis.
chromi.
cobalti.
columbii.
cupri.
ferri.
glucinæ.
hydrargyri.

Urate	de magnésie.	Uras	magnesia.
	de manganèse.		manganesii.
	de molybdène.		molybdeni.
	de nickel.		niccoli.
	de platine.		platini.
	de plomb.		plumbi.
	de potasse.		potassæ.
	de silice.		silicæ.
	de soude.		sodæ.
	d'étain.		stanni.
	de strontiane.		strontianæ.
	de tellure.		tellurii.
	de titane.		titani.
	de tungstène.		tungsteni.
	d'urane.		urani.
	d'yttria.		yttriæ.
	de zinc.		zinci.
	de zircone.		zirconæ.
Yttria.		Yttria.	
Zinc.		Zincum.	
Zircone.		Zircona.	



DE LA MINÉRALOGIE.

PREMIÈRE PARTIE.

NOMENCLATURE ANCIENNE

ET MODERNE.

A.

ACIER.

Adulaire.
Ætites, de Delisle.
Agalmatolithe, de Klaproth.
Agaric minéral, de Kirwan.
Agate.
d'Islande, de Wallerius.
herborisée de Delisle.
noire d'Islande, de Delisle.
œillée de la
Sciagr. }
onyx, de la }
Sciagr. }
ponctuée de }
la Sciagr. }
tâchée de Daubenton.

de Bergmann.

ACIER.

Feld-spath nacré.
Fer oxidé rubigineux géodique.
Talc graphique.
Chaux carbonatée spongieuse.
Quartz agate.
Lave vitreuse obsidienne.
Quartz agate arborisé.
Lave vitreuse obsidienne.
Quartz agate onyx.
onyx.

ponctuée.
panaché.

Émeraude vert-bleuâtre.
Topaze bleu-verdâtre.
Fer oxidulé.
Epidote.
Epidote.
Quartz hyalin.
Chaux carbonatée tuberculeuse.
Chaux sulfatée compacte.
Soude carbonatée.
boratée.

muriatée.

Potasse nitratée.
Ammoniaque muriatée.

Alumine sulfatée primitive cruciforme.	} de Delisle.	Alumine sulfatée primitive.
Alumine sulfatée primitive siguiforme.		
Alumine vitriolée de Born.		Alumine sulfatée alcaline.
Alun de Sciagr. et de Daubenton.		Alumine sulfatée alcaline.
de glace.		Alumine sulfatée alcaline.
de plume.		Alumine sulfatée alcaline fibreuse.
de roche.	}	Alumine sulfatée alcaline.
de Rome.		
Ambre jaune de Born.		Succin.
Améthyste de Delisle.		Quartz hyalin violet.
basaltine de Sage.		Chaux phosphatée.
(fausse.)		Chaux fluatée violette.
orientale des lapidaires.		Télesie violette.
Amiante de Daubenton.		Asbeste.
Aminites.		Chaux carbonatée, concrétionnée, globuliforme.
Ampelite.		Argile schisteuse, graphique, pyriteuse.
Andréas bergolithe de Lametherie.		Harmotome.
Andréolithe de la Sciagr. Bergmann.		Harmotome.
Anthracolithe de Born et de Catal.		Anthracite.
Antimoine en plumes de la Sciagr. Bergmann.		Antimoine hydro-sulfuré.
Apatite de Born.		Chaux phosphatée.
Apatite des Pyrénées, de quelques minéralogistes.		Arragonite de Werner.
Aphizit de Dandrada.		Tourmaline nono duodécimale.
Aphronatron.		Soude carbonatée.
Arbre de Diane.		Argile schisteuse régulière.
Ardoise.		Epidote.
Arandalite de Karsten.		Argent muriaté.
Argent corné de Born.		Mica blanc argentin.
Argent de chat.		Cuivre gris spiciforme.
Argent en épis, de Delisle.		
Argent en feuilles de fougère.	{	Argent filiciforme.
en plumes de Delisle.		Argent natif ramuleux filiciforme.
		Antimoine sulfuré capillaire.

Argent gris de Delisle.	Cuivre gris.
gris antimonial de Delisle.	Antimoine sulfuré argentifère.
merde d'oie de Delisle.	Cobalt arséniaté terreux argenti- fère.
(mine blanche) de quel- ques auteurs.	Fer arsénical argentifère.
natif.	Argent natif.
noir (mine) de Delisle.	Argent noir.
rouge (mine) de Delisle.	Argent antimoniqué sulfuré.
vierge de Delisle.	Argent natif.
Argentine de Kirwan.	Spath schisteux des Allemands.
Argentine des lapidaires.	Feld-spath nacré.
Argile à foulon, vulgairement	Argile smutique.
Argile de porcelaine de la Sciagr. de Bergmann.	Feld-spath argiliforme.
Argiles marbrées.	Argiles marbrées.
Argile martiale de Born.	Argile ocreuse.
Argile savoneuse de Born.	Argile smutique.
Argile vitriolée de Bergmann.	Alumine sulfatée alcaline.
Arsénic blanc cristallin natif de Delisle.	Arsénic oxidé.
Arsénic jaune de Lemery.	Arsénic sulfuré jaune.
Arsénic rouge de Lemery.	Arsénic sulfuré rouge.
Asbeste mûr de Daubenton.	} Asbeste dur.
Asbeste non-mur de Daubenton.	
Asparagolithe d'Abildgaard.	Chaux phosphatée.
Asphalte.	Bitume solide.
Astérie saphice et astérie rubis de Saussure.	Télésie astérie.
Augite.	Pyroxène.
Aventurine factice.	
Azur de cuivre de Delisle.	Cuivre carbonaté bleu.

B.

Baïkalite.	Grammatite fibreuse.
Baryte aérée de Born.	Baryte carbonatée.
Basaltes en colonne de Delisle.	Laves lithoïdes basaltiques pris- matiques.
Basaltes en boules de Faujas.	Laves lithoïdes basaltiques sphé- roïdes.
Basaltes de Faujas.	Laves lithoïdes basaltiques pris- matiques.

Basaltine de Kirwan.
 Béril, vulgairement.
 Béril feuilleté de Sage.
 Béril schrolacé de Brochant.

Bézoard minéral.
 Bitume de Judée, de Born
 Blanc d'Espagne.
 Blanc de tard.
 Blende de Delisle.
 Bleu d'azur.
 de Bohême.
 de Saxe.
 de montagne.
 de Prusse natif de Delisle.
 d'outremer.
 turquin (marbre).

Bois agatisé de Delisle.
 Bois bitumineux.
 Bois pétrifié.
 Bol de Emmerling.
 Bol d'arsenic de Lemery.
 Borax de Waller et de Delisle.
 Brèches calcaires de Delisle.

Brèches d'Alep.
 Brèche dur de Delisle.
 Brocatelle.
 Bronze.
 Byssolite de Saussure.

Amphibole.
 Emeraude vert-bleuâtre.
 Disthène.
 Pycnite (f.)
 Chaux carbonatée concrétionnée
 globuleuse.
 Bitume solide.
 Chaux carbonatée.
 Zinc sulfuré.

Cuivre carbonaté bleu terreux.
 Fer azuré.

Roche calcaire bleuâtre.
 Quartz-agate xyloïde.
 Bois bitumineux.
 Bois pétrifié.
 Argile ocreuse.
 Argile rouge.
 Soude boratée.
 Calcaire breche, ou marbre brèche.
 Marbres brèches.
 Quartz-agate.
 Calcaire brèche.
 B.
 Amianthoïde (f.) de Lamétherie.

C.

Caéholong de Delisle.
 Cahoutchou fossile de Lamétherie.
 Caillou de Daubenton.
 d'Egypte.

de Rennes, vulgairement

du Rhin,
 de Cayenne,
 de Médoc,

Calamine de Delisle.

Quartz-agate cacholong.
 Bitume élastique.
 Quartz-agate grossier.
 Quartz-agate onyx, bandes alternatives de quartz opaque.
 Quartz-agathe brèche, à fragments roulés.

Quartz-agate roulé.

Zinc oxidé.

Calcanthé de Pline.	Cuivre sulfaté.
Calcédoine de Delisle.	Quartz-agate calcédoine.
Caméléon minéral.	
Carbonate de cuivre rouge de Born.	Cuivre oxide rouge.
Carbonate de nickel de Daubenton.	Nickel oxidé.
Casse-têtes.	
Cendres volcaniques de Delisle.	Termantide pulvérulente.
Ceruse.	Oxide blanc de plomb.
Céruse native.	Plomb carbonaté terreux.
Ceylanite de Lamétherie.	Pléonaste (m.).
Chair fossile.	Asbeste tressé.
Charbon de terre de Delisle.	Houille.
Charbon de terre.	Houille.
Charbon de terre incombustible de quelques auteurs.	Anthracite (m.).
Charbon de terre sec.	
Charbon de terre terreux.	
Chatoyante des lapidaires.	Quartz-agate chatoyant.
Chaussee des géans.	
Chaux aérée de Born.	Chaux carbonatée.
Chlorite de Kirwan.	Talc chlorite.
Chlorophane.	Chaux fluatée.
Chrysoberil , journal des Mines.	Cymophane, c'est-à-dire <i>lumière flottante</i> .
Chrysolite de Born.	Chaux phosphatée.
Chrysolite chatoyante de quelques naturalistes.	Cymophane.
Chrysolite des volcans, journal des Mines.	Péridot.
du Cap, de Delisle.	Drehnite (f.).
opaline de quelques naturalistes.	Cymophane.
ordinaire des Allemands.	Péridot.
ordinaire de Delisle.	Chaux phosphatée.
orientale de quelques naturalistes.	Cymophane.
Chrysoprase de Born.	Quartz-agate.
Cimolite.	Argile ocreuse.
Cinabre de la Sciagr. de Bergmann.	} Mercure sulfuré.
Cinabre natif de Born.	

Cipolin (marbre).	Roche calcaire blanche, veinée de talc verdâtre
Coak.	
Cobalt (mine) tenant cuivre de Delisle.	Nickel arsénical.
Cobalt tricoté (mine).	
Copal.	
Cornaline de la Sciagr. de Berg- mann.	Quartz-agate cornaline.
Couperose blanche de quelques auteurs.	Zinc sulfaté.
Couperose bleue de Delisle.	Cuivre sulfaté.
Couperose verte, vulgairement	Fer sulfaté.
Craie de Daubenton.	Chaux carbonatée crayeuse.
Craie de Briançon, de Delisle.	Talc écailleux.
Craie compacte de Born.	Chaux carbonatée crayeuse.
Craie d'Espagne.	Talc stéatite.
Crayon des charpentiers.	Argile schisteuse.
Crayon noir, vulgairement	Fer carburé.
Crayon rouge des dessinateurs, vulgairement	Argile ocreuse rouge graphique.
Cristal de roche, de la Sciagr. de Bergmann.	Quartz-hyalin limpide.
Cristal d'Islande, de Delisle.	Chaux carbonatée primitive.
Croisette de Daubenton.	Staurolite (f.).
Cryolithe d'Abilsgaar.	Alumine fluatée alkaline.
Cuir fossile de Emmerling.	Asbeste tressé.
Cuivre de cémentation.	
de rosette.	
hépatique de Born.	Cuivre pyriteux hépatique.
jaune.	
oxidé bleu de Born.	carbonaté bleu.
oxidé vert de Born.	carbonaté vert.
oxidé vert arsénical de Born.	arséniaté.
rouge.	pur.
violet azuré de la Sciagr. de Bergmann.	pyriteux hépatique.
vitreux (mine) de Born.	sulfuré.
vitreux gris (mine) de Daubenton.	sulfuré.

Cuivre vitreux rouge (mine) de Delisle.	oxidé rouge.
vitriolé de Born.	sulfaté.
Cyniate de Daubenton et de la Sciagr. de Bergmann.	Disthène.

D.

Daourite de Lamétherie.	Tourmaline apyre.
Delphinite de Saussure.	Epidote (m.).
Delphinite grenue de Saussure.	Epidote granuleux.
Demant spath de Emmerling.	Corindon.
Dent cochon, vulgairement	Chaux carbonatée métastatique.
Dés de Van-Helmont, de Delisle.	Marne sphéroïdale cloisonnée.
Diamant brut de Delisle.	Zircon.
Diamant d'Alençon, de quelques auteurs.	Quartz-hyalin enfumé.
Diamant spathique de Born.	Corindon.
Dolomie de Saussure.	Chaux carbonatée aluminifère.
Double brèche.	
Dragées de Tivoli.	Chaux carbonatée, concrétionnée, globuliforme.

E.

Ecume de mer.	Argile glaise, mêlée de magnésie.
Ecume de terre de Brochant.	Ecume de terre des Allemands.
Electrum.	Succin.
Email des volcans.	Lave vitreuse émaillée.
Emeraude de Lamétherie.	Dioptase (f.).
de Carthagène.	Chaux fluatée verte.
du Brésil, des lapidaires.	Tourmaline verte.
du Pérou, vulgairement	Emeraude verte.
fausse.	Chaux fluatée verte.
morillons.	Chaux fluatée verte.
orientale de la Sciagr. de Bergmann.	Télésie verte.
Emeraudine de Lamétherie.	Dioptase.
Emeraudite de Daubenton.	Diallage (f.), c'est à-d. <i>différence</i> .
Emeril de la Sciagr. de Bergmann.	Fer oxidé quartzifère.
Enhydre de Delisle.	Quartz agate enhydre.

Escarbonele des anciens.	Grenat rouge suivant Hill.
Etain blanc (mine) de Born.	Schéelin calcaire.
brun ou noir de Daubenton.	Etain oxidé.
de bois de Kirwan.	Etain oxidé concrétionné.
de glace.	
sulfuré de Born.	Etain sulfuré.

F.

Feld-spath.	Feld-spath ou orthose.
Farine fossile de Born.	Chaux carbonatée pulvérulente.
Feld-spath du Forez, de Guyton.	Spath adamatin d'un rouge violet.
Feld-spath vert de Delisle.	Diallage (f.), c'est-à-d. <i>différence</i> .
Fer affiné.	
forgé.	
battu.	
basaltique (mine) de Wolf.	Schéelin ferruginé.
blanc.	
cassant à froid.	
en géode.	Fer oxidé rubigineux géodique.
hépatique (mine) de Delisle.	sulfuré décomposé.
limoneux de Born.	oxidé rubigineux géodique.
micacé gris.	oligiste écailleux.
micacé rouge de Danbenton.	oxidé rouge luisant.
(mine blanche) de Born.	Chaux carbonatée ferrifère.
Spathique.	Chaux carbonatée ferrifère.
spéculaire des volcans.	Fer oligiste, c'est-à-dire <i>peu abondant en métal</i> .
Fleurs de bismuth de Delisle.	Bismuth oxidé pulvérulent.
de cinabre, vulgairement	Mercure sulfuré.
de cobalt de Born.	Cobalt arséniaté.
de cuivre bleues de Delisle.	Cuivre carbonaté bleu.
de cuivre vertes de Delisle.	Cuivre carbonaté vert.
de soufre.	
de soufre des volcans, de Faujás.	Soufre pulvérulent sublimé.
Flos ferri de Daubenton.	Chaux coralloïde.
Fluor (le) de Brochant.	Chaux fluatée.

G.

Galène de Delisle et de Born.	Plomb sulfuré.
à grains d'acier.	sulfuré granuleux.

Galène antimoniale , vulgaire- ment.	sulfuré antimonifère.
martiale de la Sciagr. de Bergmann.	sulfuré ferrifère.
palmée.	sulfuré strié.
Galets de Delisle.	Quartz-agate roulé.
Géodes en fer de Daubenton.	Fer oxidé géodique.
Girasol de la Sciagr. de Bergmann.	Quartz-résinite girasol.
Glacies mariæ.	Mica transparent.
Glaïse (terre) , vulgairement	Argile glaïse.
Gneiss de Saussure.	Roche micacée feuilletée avec quartz et feld-spath.
Granatite de la Sciagr. de Berg- mann.	Staurotide unibinaire.
Granite à trois substances , vul- gairement	Roche feld-spathique avec quartz et mica.
de Carinthie.	feld-spathique compacte bleue.
à quatre substances, vul- gairement	feld-spathique avec quartz, tourmaline et unica.
de Styrie.	feld-spathique compacte bleue.
égyptien de Wallerius.	feld-spathique rougeâtre.
globuleux de Corée, vul- gairement	quartzreuse globuleuse.
graphique, vulgairement	feld-spathique avec quartz gris.
noir des Italiens.	amphibolique noire.
Grenat blanc, journal des Mines.	Amphigène , c'est-à-dire <i>qui a double origine.</i>
Grenat syrien, suivant Boëce.	Grenat rouge foncé jaunâtre.
Grenats décolorés de Delisle.	Amphigène.
Grenats du Vésuve, de Pompéia.	Amphigène.
Grenatite de Daubenton.	Amphigène.
Grès de Fontainebleau	Chaux carbonatée quartzifère.
du Levant.	Grès pulvisculaire.
des couteliers.	Grès demi-dur.
des houillères, vulgairement	Granite recomposé.
des paveurs, de Delisle.	Gres dur.
des remouleurs.	dem-dur.
ferrugineux de Saussure.	ferrifère.
grisar des ouvriers.	dur.
poroux de Delisle.	filtrant.

Gahr.

Gypse de Delisle.

cruciforme, ou gypse en Coupe de deux cristaux lenticu-
fer de lance. laires accolés.

en crêtes de coq. Chaux sulfatée lenticulaire.

en fer de lance.

en rose.

Chaux sulfatée lenticulaire.

fibreux de Delisle.

Chaux sulfatée fibreuse.

strié de Delisle.

Chaux sulfatée fibreuse.

H.

Halotric (sel).

Fer sulfaté fibreux blanchâtre.

Hématite de Corn, de la Sciagr.

de Bergmann.

Fer oxidé hématite.

Horn-blende de Einmerling.

Amphibole (m.)

Horn-blende de Labradorische
de Emmeling.

} Diallage métalloïde.

Houillite de Daubenton.

Anthracite.

Hyacinthe de Delisle, de Born.

Zircon.

blanche cruciforme

de Delisle.

Harmotame (m.)

blanche de la Somma,
de Delisle.Meïonite (f.), c'est-à-dire *moins*
ou inférieure.brune des volcans, sui-
vant plusieurs natu-
ralistes.Idocrase (f.), c'est-à-dire *figure*
mixte.de Compostelle, vul-
gairement.Quartz-hyalin hématoïde cris-
tallisé.

la belle, des Italiens.

Grenat rouge-orangé.

orientale de Capeller.

Zircon orangé brunâtre.

volcanique de plu-
sieurs naturalistes.Idocrase (f.), c'est-à-dire *figure*
mixte.

Hydrophane de la Sciagr. de

Bergmann.

Quartz résinite hydrophane.

I.

Iris par fêlures, de Delisle.

Quartz hyalin irisé.

Jade de Saussure.

Jade tenace.

Jais de Born.

Jayet, *dérivé du mot Gagaz*.

Jargon de Ceylan de Delisle.

Zircou, *dérivé du mot zircons*.

Jargon d'hyacinthe.

Zircou blanchâtre.

Jaspe de la Sciagr. de Bergmann
et de Delisle.

Quartz jaspe.

Jaspe agate.	Quartz jaspe.
Jaspe blanc.	Quartz agate.
Jaspe héliotrope, ou sanguin de Delisle.	Quartz jaspe sanguin.
Jaspe onyx de Daubenton.	Quartz jaspe onyx.
	Termantide (non volcanique)
Jaspe porcelaine (le) de Brochant.	porcelanite.
Jaspe sanguin de Delisle.	Quartz jaspe sanguin.
Jeux de Van-Helmont, de Delisle.	Marne sphéroïdale cloisonnée.

K.

Kaolin des Chinois.	Feld-spath argiliforme.
Karabé de Born.	Succin.
Kermès minéral natif de Delisle.	Antimoine hydro-sulfuré amorphe.
Kupfer-nickel de Delisle.	Nickel arsénical.

L.

Lait de lune.	Chaux carbonatée délayée dans l'eau.
de montagne, de Brochant.	carbonatée spongieuse.
Laitier de volcan, de Faujas.	Lave vitreuse obsidienne.
Laiton.	
Lapillo.	Termantide cimentaire.
Lapis-lazuli de Delisle.	Lazulite, dérivé du mot <i>azul</i> .
	Laves lithoïdes basaltiques. sphéroïdales.
Laves en boules, de Dolomien.	
Lepidolithe (la) de Brochant.	Lepidolithe (f.)
	Amphygène, c'est-à-dire <i>qui a une double origine</i> .
Leucite, journal des mines.	Picnite (f.), c'est-à-dire, <i>dense compacte</i> .
Leucolite de Daubenton.	Dipyre (m.), c'est-à-dire, <i>doublement susceptible de l'action du feu</i> .
Leucolite de Mauléon de Lamétherie.	Télésie limpide.
Leuco-saphir, mercure indien.	
Liège de montagne, de Emmerling.	Asbeste tressé.
Liège fossile de Emmerling.	Asbeste tressé.
Lin fossile de Waller.	Asbeste flexible.
Lin incombustible de Wallerius.	Asbeste flexible.
Litharge.	

Lithomarge de Brochant.	Argile lithomarge.
Leudus-Helmontii de Wallerius.	Marne sphérique cloisonnée.
Lumaquelle de Carinthie, vulgairement.	Marbre lumaquelle.
Lune corne.	

M.

Magistère de bismuth.	
Malachite de Delisle.	Cuivre carbonaté vert.
Malthé de Delisle, et de la Sciagr. de Bergmann.	Bitume glutineux.
Marbre primitif.	Roche calcaire.
Marbre Bardiglio, de Bergmann.	Chaux sullatée quartzifère.
Marbre blanc de Born.	Chaux carbonatée saccharoïde.
Marbre bleu turquin.	Roche calcaire bleuâtre.
	Marbre panaché de taches rouges et de veines blanchâtres.
cervelas.	Marbre ruiniforme.
de ruines, vulgairement.	Chaux carbonatée saccharoïde.
grec de Delisle.	Marbre lumaquelle opalin.
lumaquelle.	Chaux carbonatée saccharoïde.
salin de Delisle.	Chaux carbonatée saccharoïde.
statuaire de Delisle.	Roche serpentineuse verte avec calcaire blanc.
vert, vulgairement.	Fer sulfuré.
Marcassites de Delisle.	Argile calcarifère, ou marne.
Marne (la) de Brochant.	
Massicot.	Plomb carbonaté terreux jaunâtre.
Massicot natif.	Chaux carbonatée globuliforme.
Méconites des naturalistes.	Grenat noir,
Melanite de Klaproth.	{ Titane oxidé, ferrifère granuli-
Menachianite de Kewan.	
Menakanite de Laméthérie.	forme.
Mercure corné de Born.	Mercure muriaté.
Mercure vierge de Delisle et de Born.	Mercure natif.
Minium.	
Minium natif.	Plomb carbonaté terreux rougeâtre.
Miroirs des Incas.	Fer sulfuré poli.
Mispickel.	Fer arsénical.
Mocle de pierre, de Brochant.	Argile lithomarge.
Muriacité de Fichtel.	Soude muriatée gypsifère.

N.

Naphte de Born, et de la Sciagr. de Bergmann.	Bitume liquide blanchâtre.
Natron de Born.	Soude carbonatée.
Néopetie de Saussure.	Quartz-agate grossier.
Neptuniens.	
Nickel terreux de Born.	Nickel oxidé.
Nigrica de Wallérius.	Argile schisteuse graphique.
Nigrin de Krasten.	Titane oxidé ferrifère.
Nitre de Delisle, de Daubenton et de Kirwan.	Potasse nitratée.
Nitre calcaire de Daubenton.	Chaux nitratée.

O.

Ocre.	Argile solée d'oxide de fer.
Octaèdrite de Saussure.	Anatas (m.), c'est-à-dire <i>étendu en hauteur</i> .
Oculus mundi de Waller.	Quartz resinite hydrophane.
OEil de chat de Born.	Quartz-agate chatoyant.
OEil de perdrix.	Lave emphigénique éthérée.
OEil de poisson, de Daubenton.	Feld-spath nacré.
OEil du monde.	Quartz-résinite hydrophane.
Oisanite de Lamétherie.	Anatas (m.), c'est-à-dire <i>étendu en hauteur</i> .
Olivine, journal des mines.	Péridot.
Oolithes des naturalistes.	Chaux carbonatée granuliforme.
Opale de Delisle et de Born.	Quartz-résinite opalin.
Ophite.	Roche cornéenne.
Or blanc de Born. de chat. de Manheim. en drapeaux. gris de Born. moulu. mussif natif de la Sciagr. de Bergmann.	Tellure natif graphique. Mica jaune d'or. Tellure natif aurifère et plombifère.
Orobites.	Etain sulfuré. Chaux carbonatée concrétionnée-globuliforme.
Orpailleurs.	
Orpiment de Daubenton.	} Arsénic sulfuré jaune.
Orpiment natif, de la Sciagr. de Bergmann.	
Orpin de Lemery.	

Orpin rouge de Lemery.

Arsenic sulfuré rouge.

Ostiole de l'ancienne pharmacie.

Chaux carbonatée incrustante.

P.

Paillottiers.

Palæopêtre de Saussure.

Papier fossile de Emmerling.

Pech-blende de Born.

Pechstein de Mênil-le-Montant.

Péperino.

Pépites d'or.

Péridot de Ceylan, de Delisle.

Pétrole de Born.

fluide très-pur de Born.

pur et isolé de la Sciagr.

de Bergmann.

gras,

brun,

tenace,

} de Born.

Petunzé des Chinois.

Phosphore de Bologne.

Pierre à baguettes.

à bâtir des Parisiens.

à brunir.

à chaux de Born.

à fusil de Sciagr. de Bergmann et Daubenton.

à plâtre.

à polir.

à rasoir.

alumineuse de Brochant.

alumineuse de la Tolfâ, }
vulgairement.

atramentaire.

calaminaire.

calcaires de Daubenton.

calcaires coquillères.

cubiques.

d'Aigle de Delisle.

d'Arménie.

Pétro-silex.

Asbeste tressé.

Urané oxidulé.

Quartz-résinite commun.

Tuf volcanique.

Or natif amorphe.

Tourmaline vert-jaunâtre.

Bitume liquide.

Bitume liquide blanchâtre.

Bitume.

Bitume glutineux.

Feld-spath granuleux.

Rapidolithe (f.) d'Abilgaard.

Chaux carbonatée grossière.

Fer oxidé hématite.

Chaux carbonatée grossière.

Quartz-agate pyromaque.

Chaux sulfatée calcarifère.

Argile schisteuse.

Argile schisteuse novaculaire.

Lave altérée alunifère.

Terre imprégnée de fer sulfaté.

Zinc oxidé mélangé d'oxide de fer.

Chaux carbonatée grossière.

Chaux carbonatée coquillière.

Cristaux de magnésie boratée.

Fer oxidé rubigineux géodique.

Pierre colorée par le cuivre carbonaté bleu.

Pierre d'azur de Born.	Lazulite, dérivé du mot <i>azul</i> .
de Bologne, de Brochant.	Baryte sulfatée radiée.
de carabine.	Fer sulfuré.
de circoncision.	
de colophane, de Delisle.	Quartz résinite commun.
de colubrine.	Talc ollaire.
de corne, vulgairement	Roche cornéenne.
de croix, de Daubenton.	Staurotide, c'est-à-d. <i>croisette</i> .
de Florence, vulgairem.	Marbre ruiniforme.
de foudre.	Fer sulfuré radié.
de gallinage, de Delisle.	Lave vitreuse obsidienne.
de hache.	
de Labrador, de Daubenton.	Feld-spath opalin.
de lard, de Delisle.	Talc graphique.
de liais.	Chaux carbonatée grossière, à grain fin.
de lune, du commerce.	Feld-spath nacré.
de lune, de Delisle, de Born.	Feld-spath nacré.
de Lydie.	Roche cornéenne.
de Moche, de Wallerius.	Quartz-agate arborisé.
de Périgueux.	Manganèse oxidé en masse, mêlé de fer.
de poix de Daubenton.	Quartz-résinite commun.
de poix, de Meissen, de Born.	Pétro-silex résinite.
de porc, vulgairement	Chaux carbonatée fétide.
de ruines.	Marbre ruiniforme.
de Sassenage.	Quartz-agate roulé.
de touche.	
de trass.	Tuf volcanique.
de trippes.	Baryte sulfatée.
de Volvic.	Laves lithoïdes basaltiques poreuses.
de Vulpino, de Fleuriau.	Chaux sulfatée quartzifère.
de mi-douce de Daubenton.	Argile schisteuse à polir.
des Amazones.	Feld-spath vert.
divine.	
douce.	Argile schisteuse à polir.
du tonnerre.	Fer sulfuré radié.
du soleil, selon quelques auteurs.	Quartz-résinite girasol.

Pierre en tige.	Scapolite (m.) de Dandrada.
gemme orientale.	Télesie.
graphique, vulgairement.	Roche feld-spathique.
infernale.	
légère, vulgairement.	Quartz-nitique, c'est-à-d. <i>dis-</i> <i>posé à nager.</i>
meulière de Delisle.	Quartz-agate molaire, c'est-à-d. <i>propre à faire des meules.</i>
néphrétique.	
noire, vulgairement.	Argile schisteuse graphique.
obsidienne de Delisle.	Lave vitreuse obsidienne.
ollaire de Delisle.	Talc ollaire.
pesante.	Schéelin calcaire.
ponce de Faujas et Bro-	
chant.	Lave vitreuse pumicée.
puante de Brochant.	Chaux carbonatée fétide.
rude.	Argile schisteuse à polir, mêlée de grains de quartz.
	Chaux sulfatée en lames.
spéculaire.	Arsenic natif amorphe.
volante.	Chaux carbonatée globuliforme.
Pisolithe de Brochant.	
Pissasphalte de Daubenton et de	Bitume glutineux.
la Sciagr. de Bergmann.	Plomb sulfuré antimonifère.
Plomb antimonie de Born.	
blanc de la Sciagr. de	
Bergmann.	carbonaté.
jaune de la Sciagr.	molybdaté.
noir.	phosphaté altéré.
rouge de Macquart.	Chromaté.
spathique blanc de Born.	Carbonaté.
spathique vert (oxydé)	
de Born.	phosphaté.
vert (mine) de Delisle.	phosphaté.
vert arsénical de Proust.	arsénié.
Plombagine de Born.	Fer carburé.
Plombagine carbonée de Born.	Anthracite (m.).
Poix minérale de la Sciagr. de	
Bergmann.	Bitume glutineux.
Ponces de Delisle.	Lave vitreuse pumicée.
Porphyre noir, vulgairement.	Roche pétro-siliceuse rougeâtre.
Porphyre rouge, vulgairement.	Roche cornéenne dure, rouge.
Potée d'étain.	Oxide d'étain calciné.
Potelot.	Molybdène sulfuré.

Pouding.

Poudding de Delisle.	Quartz-agate brèche.
Poudding anglais, vulgairement	Quartz-agate brèche à fragmens anguleux.
Poudre à mouches, vulgairement	Arsenic natif amorphe.
Poudre d'or des papetiers.	Mica en paillettes.
Pourpre de Cassius, vulgairement	Or précipité de sa dissolution par l'étain.
Pouzzolanes de Delisle.	Thermantide cimentaire.
Prase de Delisle et Daubenton.	Quartz-agate prase.
Prase cristallisé de Haquet.	Préhnite (f.).
Précipité <i>per se</i> natif.	
Prime d'améthyste.	Quartz-hyalin violet.
Prime d'émeraude.	Chaux fluatée verte.
Prime de rubis de quelques auteurs.	Quartz-hyalin rose.
Pseudo-galène de la Sciagr. de Bergmann.	Zinc sulfuré.
Pyrite à gorge de pigeon, vulgairement	Cuivre pyriteux irisé.
à queue de paon, vulgairement	Cuivre pyriteux irisé.
arsénicale de Born.	Fer arsénical.
blanche arsénicale argentifère de Delisle.	Fer arsénical argentifère.
cuivreuse de la Sciagr. de Bergmann.	Cuivre pyriteux.
ferrugineuse.	Fer sulfuré.
en crêtes de coq de Delisle.	Fer sulfuré dentelé.
martiale de Delisle.	Fer sulfuré.
sulfureuse de Born.	Fer sulfuré.
Pyrop de Werner.	Variété de grenat.

Q.

Quartz carié de Daubenton.	Quartz-agate molaire.
Quartz en crêtes de coq, de Delisle.	} Quartz-hyalin en chaux sulfatée lenticulaire.
Quartz figuré en crêtes de coq, de Born.	
Quartz renfermant des bulles d'air et d'eau, de Delisle.	Quartz-hyalin aéro-hydre.

R.

Rayonnante commune de Brochant.	Actinote.
Rayonnante de Saussure.	Actinote (m.), c'est-à-d. <i>corps rayonné</i> .
Rayonnante à larges rayons de Saussure.	Actinote étalé.
Rayonnante en gouttière de Saussure.	Sphène (m.), c'est-à-d. <i>ayant la forme d'un coin</i> .
Réalgal de Lemery.	Arsénic sulfuré rouge.
Réalgal natif de Born.	Arsénic sulfuré rouge.
Rouge d'Angleterre ou de Hollande.	Argile ocreuse jaune <i>rougie au feu</i> .
Rubasse.	
Rubellite de Kirwan.	Tourmaline apyre.
Rubicelle ou rubacelle.	Spinelle rouge jaunâtre.
Rubine d'arsenic de Delisle.	Arsénic sulfuré rouge.
Rubis de Werner.	Spinelle.
Rubis-balais de Kirwan.	Spinelle.
Rubis-balais octaèdre de Delisle.	Spinelle.
Rubis-balais (faux).	
Rubis d'Orient des lapidaires.	Télesie rouge, d'un rouge très-intense.

S.

Sable ou sablon de Wallérius.	Quartz-hyalin arénacé.
Sable doré, vulgairement	Mica pulvérulent.
Sable vert du Pérou, Mémoires de l'Académie des sciences.	Cuivre muriaté.
Sable volcanique.	Laves scorifiées arénacées.
Safre.	
Sagenite de Saussure.	Titane oxidé réticulaire.
Salilite (m.) de Dandrada.	Malacolithe (f.) d'Abildgaard.
Salpêtre de Delisle, de Born.	Potasse nitratée.
Salpêtre de houssage, vulgairement	Potasse nitratée fibreuse.
Sandarac de Born.	Arsénic sulfuré rouge.
Sanguine, vulgairement	Fer hématite d'une couleur rougeâtre.
Saphir de Kirwan.	Télesie, c'est-à-d. <i>corps parfait</i> .

- Saphir blanc des lapidaires.
 d'eau de Daubenton.
 du Brésil, de Delisle.
 faux.
 occidental de quelques
 auteurs.
 oriental des lapidaires.
 Sappare de Saussure.
 Sardoine de la Sciagr. de Berg-
 mann.
 Savon du verre ou des verriers.
 Schiste argileux de Brochant.
 à polir.
 primitif.
 secondaire.
 Schorl de Daubenton.
 aiguë-marine.
 beril.
 blanc de Delisle.
 blanc prismatique de De-
 lisle.
 blanchâtre de la Sciagr.
 de Bergmann.
 bleu de Delisle.
 cristallisé, transparent,
 électrique.
 cruciforme de Delisle.
 de Madagascar, des an-
 ciens naturalistes.
 des volcans, de Daubenton.
 électrique.
 en gerbes de Schreiber.
 feuilleté verdâtre, en gran-
 des lames, de Born,
 de Catal.
 noir.
- Télésie limpide.
 Quartz-hyalin bleu.
 Topaze bleu-verdâtre.
 Chaux fluatée bleue.
 Quartz-hyalin bleu.
 Télésie bleue, d'un bleu d'azur.
 Disthène (m.), c'est-à-d. *qui a*
deux forces.
 Quartz-agate sardoine.
 Argile schisteuse.
 Argile schisteuse à polir.
 Roche argileuse feuilletée.
 Argile schisteuse.
 Amphibol (m.), c'est-à-dire,
équivoque ou ambigu.
 Epidote.
 Picnite.
 Feld-spath quadridécimal.
 Pycnite (f.), c'est-à-d. *dense,*
compacte.
 Pycnite (f.).
 Anatase (m.), c'est-à-d. *étendu*
en hauteur.
 Tourmaline (f.).
 Staurotide, c'est-à-d. *croisette.*
 Tourmaline noire.
 Pyrozène (m.), c'est-à-d. *hôte*
ou étranger dans le domaine
du feu.
 Tourmaline.
 Prehnite (f.), nom emprunté
 de celui du colonel Prehn.
 Diallage (f.), c'est-à-d. *différence.*
 Amphibole,

Schorl noir, en prisme octaèdre, de Delisle.	Pyroxène.
octaèdre du Dauphiné.	Anatase (m.), c'est-à-d. <i>étendu en hauteur.</i>
octaèdre rectangulaire de Bournon.	Anatase.
opaque rhomboïdal de Delisle.	Amphibole.
ou grenat brun (en dodécaèdre tronqué) de Delisle.	Pléonaste (m.), c'est-à-d. <i>qui surabonde.</i>
rouge de Delisle.	Titane oxidé.
rouge de Sibérie, vulgairement	Tourmaline apyre.
spathique de Daubenton.	Amphibole lamellaire de Delisle.
spathique vert de quelques auteurs.	Actinote lamellaire.
transparent lenticulaire violet, de Born.	Axinite.
Transparent rhomboïdal, dit tourmaline et péri-dot, de Delisle.	Tourmaline (f.).
vert du Dauphiné, de Delisle.	Epidote (m.), c'est-à-dire, <i>qui a reçu un accroissement.</i>
vert du Killerthal, de Lamétherie.	Actinote (m.), c'est-à-d. <i>corps rayonné.</i>
violet, journal de Physique.	Axinite.
violet (nouveau), de quelques naturalistes.	Sphène (m.), c'est-à-d. <i>ayant la forme d'un coin.</i>
Schorls volcaniques de la Sciagr. de Bergmann.	Pyroxène (m.).
Sel ammoniac de Born.	Ammoniaque muriatée.
commun de Born.	Soude muriatée.
epsom de Delisle.	Magnésie sulfatée.
de Sedlitz, de Delisle.	Magnésie sulfatée.
gemme de Delisle.	Soude muriatée.
halotric.	Fer sulfaté fibreux.
marin de Delisle.	Soude muriatée.
sédatif de Homberg.	
Sélénite de Delisle.	Chaux sulfatée.
Sélénite des anciens.	Chaux sulfatée.
Sémeline de Fleuriau.	

Serpentin de Wallérius.	Roche cornéenne dure , noire-verdâtre.
Serpentine des minéralogistes.	Roche serpentineuse.
Sibérite de Lhermina.	Tourmaline apyre.
Silex de Born.	Quartz-agate.
Similor.	
Sinope de la Sciagr. de Bergmann.	Quartz-hyalin hématoïde massif.
Sinope de Delisle.	} Quartz-hyalin hématoïde massif.
Sinopel de Wallérius.	
Sinter.	
Smalt.	
Smaragdite de Saussure.	Diallage (f.), c'est-à-d. <i>différence</i> .
Soufre rouge de Born.	Arsénic sulfuré rouge.
rouge des volcans, de Delisle.	Arsénic sulfuré rouge.
Spath adamantin , journal de Physique.	Corindon.
adamantin brun - rougeâtre, Annales de Chimie.	Titane oxidé.
adamantin rouge - violet , de Bournon.	Feld-spath apyre.
boracique de la Sciagr. de Bergmann.	Magnésie barotée.
calcaire de Born.	} Chaux carbonatée.
calcaire de plusieurs minéralogistes.	
calcaire en tête de clou , de plusieurs minéralogistes.	Chaux carbonatée dodécaèdre raccourcie.
calcaire lenticulaire.	Chaux carbonatée équiaxe.
calcaire muriatique de Delisle.	Chaux carbonatée inverse.
calcaire strié de quelques auteurs.	
chatoyant de Brochant.	Spath chatoyant des Allemands.
d'Islande, vulgairement étincelant de Daubenton.	Chaux carbonatée primitive.
	Feld-spath, c'est-à-d. <i>spath des champs</i> .
fluor de Daubenton.	Chaux fluatée.
fusible ou vitreux de Delisle.	Chaux fluatée.
gypseux.	Chaux sulfatée compacte.
perlé de Delisle.	Chaux carbonatée ferrifère perlée.
pesant de Delisle.	Baryte sulfatée.
pesant en table de Delisle.	Baryte sulfatée trapézienn.

Spath pesant lenticulaire de Delisle:	Baryte sulfatée crétée.
phosphorique de Delisle.	Chaux fluatée.
schisteux de Struve.	Spath schisteux des Allemands.
séléniteux de Delisle.	Baryte sulfatée.
tunstique de la Sciagr. de Bergmann.	Schéelin calcaire.
Vitreux de Delisle.	Chaux fluatée.
Spodumène de Dandrada.	Triphane (m.), c'est-à-d. <i>apparent dans trois sens</i> .
Stalactites de Born et de Kirwan.	Chaux carbonatée concrétionnée.
Stalagmites de la Sciagr. et de Delisle.	Chaux carbonatée concrétionnée.
Stéatite de Delisle et de Born.	Talc.
Stéatite en lames hexagones, de Delisle.	Talc hexagonal.
Stéatite solide rougeâtre, de Born.	Talc graphique.
Strontianite de Klaproth.	Strontiane carbonatée.
Succin transparent, cristallisé en octaèdres isolés, de Born.	Mellite (m.).
Sulfate de plomb des chimistes.	Plomb sulfaté.
Sydérite.	
Sylvanite de Kirwan.	Tellure, dérivé du mot <i>tellus</i> , qui signifie terre.

T.

Talc de la Sciagr. de Bergmann et de Daubenton.	Mica, c'est-à-dire <i>qui brûle dans le sable</i> .
Talc bleu de Sage.	Disthène (m.), c'est-à-dire <i>qui a deux forces</i> .
Talc de Venise, de Delisle.	Talc laminaire.
Talc ou stéatite, de Delisle.	Talc.
Talcite.	Talc stéatite.
Terre à brique, vulgairement à foulon de Brochant.	Argile glaise.
à pipe.	Argile smutique.
à potier, vulgairement à vigne, vulgairement cimolée.	Argile.
de Lemnos, vulgairement glaise, vulgairement sigillées.	Argile glaise.
	Terre schisteuse graphique.
	Argile ocreuse blanchâtre.
	Argile ocreuse.
	Argile glaise.
	Argiles ocreuses.

Terre verte de Vérone, de Delisle.	Talc schlorite zographique.
Tête-à-clou (spath calcaire) de plusieurs minéralogistes.	Chaux carbonatée dodécaèdre, raccourcie.
Thallite de Lamétherie.	Epidote (m.).
Tinkal des Indiens.	Soude boratée.
Tire-cendre, vulgairement	Tourmaline.
Tire-paille.	Succin.
Titane en oxide, de Daubenton.	Titane oxidé.
Titanite de Kirwan.	Titane oxidé.
Tombac.	
Topaze de Bohême, de quelques auteurs.	Quartz-hyalin jauné.
de Saxe (la), vulgairem.	Topaze jaune-pâle.
de Sibérie (la), vulgairement	
du Brésil (la), vulgairement	Topaze limpide.
enfumée de Daubenton.	Topaze jaune-roussâtre.
fausse, vulgairement	Quartz-hyalin enfumé.
hyaline de Wallérius.	Chaux fluatée jaune.
occidentale de Daubenton.	Zircon, dérivé du mot <i>zircon</i> .
orientale des lapidaires.	Quartz-hyalin jaune.
Toutenague de l'Inde.	Télesie jaune.
Trapp.	Zinc du commerce.
Trémolite de Saussure.	Roche cornéenne.
	Grammatite (f.), c'est-à-d. <i>marquée d'une ligne</i> .
Tripoli de Saussure.	Quartz aluminifère tripoléen, tripoli.
Tungstate calcaire de Born.	Schéelin calcaire.
Tungstène de Borne et de Daubenton.	} Schéelin.
Tungstène de la Sciagr. de Bergmann.	
Tungsténite de Kirwan.	
Tungstène blanc de la Sciagr. de Bergmann.	Schéelin calcaire.
Turquoises.	Os colorés par l'oxide de cuivre.
U.	
Uranite de Daubenton et de Kirwan.	Urane oxidé.

V.

Variolite de la Durance, de Saussure.	Roche cornéenne dure, noirâtre, amygdaloïde, à globules de pétro-silex, grise-verdâtre.
Variolite du Drac, de Saussure.	Roche cornéenne grise ou brune, amygdaloïde, à globules calcaires.
Verde di Cortica, des Italiens.	Roche jadienne tenace, avec diallage verte.
Vermeille, vulgairement	Spinelle rouge-écarlate.
Vermillon natif, vulgairement	Mercure sulfuré pulvérulent.
Verre ou talc de Moscovie, vulgairement	Mica foliacé.
Verre de volcan, de Delisle.	Lave vitreuse obsidienne.
Vert antique, vulgairement	Roche serpentineuse verte, avec calcaire blanc.
Vert de Corse, de Saussure.	Roche jadienne. tenace, avec diallage verte.
Vert-de-gris.	Cuivre carbonaté vert pulvérulent.
Vésuvienne (la) de Brochant.	Idocrase (f.), c'est-à-d. <i>figure mixte</i> .
Vif-argent, vulgairement	Mercure natif.
Vitriol blanc de Daubenton.	Zinc sulfaté.
bleu de Delisle.	Cuivre sulfaté.
de Chypre, de Delisle.	Cuivre sulfaté.
de cuivre, de Born.	Cuivre sulfaté.
de fer, de Born.	Fer sulfaté.
de Goslar, de quelques auteurs.	Zinc sulfaté.
de plomb, de Proust.	Plomb sulfaté.
de zinc, de Delisle.	Zinc sulfaté.
martial de Delisle.	Fer sulfaté.
vert de la Sciagr. de Bergmann et Daubenton.	Fer sulfaté.

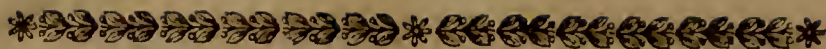
W.

Wolfram de Delisle.	Schéélin ferruginé.
Walfram de couleur blanche, de Delisle.	Schéélin calcaire.

Yanolithe (pierre violette) de Axinite (f.).
Lamétherie.

Z.

Zéolithe de la Sciagr. de Berg-	} Mésotype (f.), c'est-à-d. <i>forme</i> <i>primitive moyenne.</i>
mann et de Brochant.	
de Kirwan.	
bleue de Born.	Lazulite, dérivé du mot <i>azul</i> .
bronzée d'Abildgaard.	Stilbite brune.
cubique (la) de Bro-	
chant.	Chabasic (f.).
de Surdermacide.	Mézotype.
dure de Dolomieu.	Analeime (m.).
en cubes, de Delisle.	Chabasic (f.).
verdâtre de Born, de	
Catal.	Prehnite (f.).
Zillerthite de Lamétherie.	Actinote (m.), c'est-à-d. <i>corps</i> <i>rayonné.</i>
Zinc vitriolé de Born et de la	
Sciagr. de Bergmann.	Zinc sulfaté.



DE LA MINÉRALOGIE.

SECONDE PARTIE.

NOMENCLATURE MODERNE

ET ANCIENNE.

ACIER.

ACIER.

Actinote (m.), c'est-à-dire *corps*
rayonné.

{ Zillerthite de Lamétherie.
Strahlstein de Emmerling, Wer-
ner et Catal.
La rayonnante commune de Bro-
chant et de Saussure.

Actinote étoilé.

{ Rayonnante à larges rayons de
Saussure.

Airain.

Bronze.

Alumine fluatée alcaline.

{ Fluatée d'alumine et de soude des
chimistes.

Alumine sulfatée alcaline.

{ Sulfate alcalin d'alumine des chi-
mistes.
Alumen de Waller et de Kirwan.
Alun de Delisle, de Daubenton
et de Born.
Alumine vitriolée de Born.
Argile vitriolée de la Sciagr. de
Bergmann.
Alun de roche.
de Rome.
de glace.
de plume.

Alumine sulfatée alcaline fibreuse.

Alumine sulfatée primitive.

{ Alumine sulfatée pri-
mitive cruciforme.
Alumine sulfatée pri-
mitive segniforme. } de Delisle.

Alumine sulfatée fibreuse.

{ Alun de plume de Tournefort.
Halotrichum de Scopoli.

Ammoniaque muriatée.

Muriate d'ammoniaque des chimistes.

Sel ammoniacal de Wallérius.

Sel ammoniac de Delisle, de Born et de Daubenton.

Alcali volatil muriatique.

Muriate ammoniacal. } de Delisle.

Alcali volatil combiné avec l'acide muriatique, de la Sciagr. de Bergmann.

Sel ammoniac de Kirwan.

Amphibole (m.), c'est-à-dire équivoque, ou ambigu.

Schorl opaque rhomboïdal, de Delisle.

Horn-blende de Emmerling, de Werner et de Catal.

Basaltine.

Basaltie.

Bleu-blende.

} de Kirwan.

Schorl de Daubenton.

La horn-blende de Brochant.

Grenats d'un blanc cristallin de Delisle.

décolorés.

du Vésuve.

de Pompeia.

} de Delisle.

d'un blanc mat de Born.

Amphigène, c'est-à-dire qui a une double origine.

Leucite, ou grenat blanc de Emmerling.

Grenats blancs de la Sciagr. de Bergmann

Grenatite.

Leucite.

} de Daubenton.

La leucite de Brochant.

Analcime (m.), c'est-à-dire corps sans vigueur, à cause de la faible vertu électrique que reçoit ce minéral, au moyen du frottement.

Zéolithe dure de Dolomieu.

Analcime de Daubenton.

La zéolithe cubique de Brochant.

Anatase.	{ Schorl octaèdre rectangulaire de Bournon. . Schorl bleu de Delisle. { Octoèdrite de Saussure. { Oisanite de Daubenton. { Vulgairement , schorl octaèdre du Dauphiné.
Anthracite (m.).	{ Plombagine char- } de { Born. bonneuse. } { Catal. { Anthracolithe. } { { Kohlen-blende de Emmerling. { Anthroiolithe de Kirwan. { Houillite. } de Daubenton. { Anthracite. } { { Charbon de terre incombustible de quelques auteurs.
Antimoine.	{ Antimoine de Wallérius. { Stibium de Lin. { Antimoine de Delisle, de Born, de la Sciagr. et de Daubenton. { Antimony de Kirwan.
Antimoine natif.	{ Antimonii regulus natus, de Waller. { Antimoine natif de Born. { Native antimony de Kirwan.
Antimoine natif arsénifère.	{ Mine d'antimoine blanche , ou arsénicale de Delisle. { Antimoine arsénical. } { Régule d'antimoine } de Born. uni à l'arsénic. } { Antimoine en minerai par l'arsénic , de Daubenton.
Antimoine sulfuré.	{ Antimonium sulfuri mineralisatum de Waller. { Mine d'antimoine grise ou sulfureuse de Delisle. { Antimoine minéralisé par le soufre de la Sciagr. de Bergmann. { Antimoine sulfuré de Born. { Antimoine en minerai par le soufre , de Daubenton.

	Minera antimonii plumosa cœrulescens, de Waller.
	Minera argenti plumosa de Waller.
Antimoine sulfuré capillaire.	Mine d'argent en plumes, de Delisle.
	Mine d'antimoine en plumes, de Born.
	Argent avec fer. } minéralisé par
	Arsenic et anti- } le soufre, de
	moine. } Born.
Antimoine sulfuré argentifère.	Mine d'argent antimoniale de Delisle.
	Oxide d'antimoine des chimistes.
	Muriate d'antimoine de Born.
Antimoine oxidé.	Chaux d'antimoine native de la Sciagr. de Bergmann.
	Antimoine, ou oxide blanc de Daubenton.
	Oxide d'antimoine combiné avec l'acide arsénical et le soufre. } de Born.
Antimoine hydro-sulfuré.	Mine d'antimoine en plumes (et pulvérulente), de la Sciagr. de Bergmann.
	Oxide rouge arsénical d'antim. de Daubenton.
	Minera argenti plumosa, fibris rubris, de Waller.
Antimoine hydro-sulfuré aciculaire.	Mine d'antimoine en plumes rouges. } de Delisle.
	Soufre doré strié. }
	Mine d'antimoine rouge granuleuse. } de Delisle.
	Kermès minéral natif. }
Amianthoïde (f.).	Asbestoïde.
	Byosolide de Saussure.
	Argentum luna, de Wallérius.
Argent.	Argent. } de Delisle.
	Argent. } de Born.
	Argent. } de Sciagr.
	Argent. } de Daubenton.

Argent antimonial.	{ Mine d'argent blan- } de Delisle. che antimoniale. } de Sage. { Mine d'argent antimoniale de Daubenton.
Argent antimonial arsénifère et ferrifère.	{ Argent arsénical de Born. Arsénic siber de Emmerling. Argent arsénical de la Sciagr. de Bergmann.
Argent antimonié sulfuré.	{ Minera argenti rubra , de Waller. Mine d'argent rouge , de Delisle. Argent rouge. Argent combiné avec { l'arsenic et le sou- } de Born. fre. { Mine d'argent rouge , Sciagr. et Daubenton.
Argent antimonié sulfuré prismé.	{ Argent antimonié sulfuré prismé, de Delisle.
Argent antimonié sulfuré prisma- tique.	{ Argent antimonié sulfuré prisma- tique , de Delisle.
Argent muriaté.	{ Muriate d'argent des chimistes. Minera argenti cornea, de Waller. Mine d'argent corné, de Delisle. Argent corné. Muriate d'argent } de Born. natif. { Mine d'argent corné de la Sciagr. de Bergmann et Daubenton.
Argent muriaté cubique.	{ Argent muriaté cubique de De- lisle.
Argent natif.	{ Argentum nativum de Wallér. Argent vierge ou natif de Delisle. Argent natif de Born , de la Sciagr. de Bergmann et de Daubenton.
Argent natif octaèdre.	{ Argent natif. { Octaèdre régulier. Octaèdre cunéi- forme. Octaèdre segmini- forme. } de Delisle.

Argent natif cubique.	Argent natif cubique de Delisle.
Argent natif cubo-octaèdre.	{ Argent natif cubo - octaèdre de Delisle.
Argent natif ramuleux filiciforme.	} Argent en feuilles de fougère.
Argent noir.	{ Minera argentinigra, de Wallér. Mine d'argent noir de Delisle, de Born, de Daubenton et de la Sciagr.
	{ Minera argenti vitrea, de Wallérius. Mine d'argent vitreuse de Delisle.
	Argent sulfuré. } Sulfure d'argent. } de Born. Argent vitreux. }
Argent sulfuré.	{ Argent minéralisé par le soufre. } Mine d'argent vitreuse. } de la Sciagr. de Bergmann.
	{ Argent en minerais par le soufre, de Daubenton.
Argent sulfuré cubo-octaèdre.	{ Argent sulfuré cubo-octaèdre de Delisle.
Argent sulfuré octaèdre.	Argent sulfuré octaèdre de Delisle.
Argile.	Argile.
Argile glaise.	{ Argilla vulgaris, de Wallérius. Argile commune de Born.
	Vulgairement } Terre glaise. Terre à potier. Terre à brique.
	{ Argile savonneuse de Born. La terre à foulon de Brochant.
Argile smectique.	{ Vulgairement { Argile à foulon. Terre à foulon.

Argile lithomarge.	{ Argilla crustacea, de Wallérius. Lithomarga de Kirwan. Argile lithomarge de Born. La moelle de pierre de Brochant.
Argile ocreuse.	{ Bolus de Wallérius. Bol de Emmerling. Bole de Kirwan. Argile martiale de Born. Le bol de Brochant.
Argile ocreuse rouge.	Le bol d'arsénic de Lémery.
Argile ocreuse rouge graphique.	{ Vulgairement, crayon rouge des dessinateurs.
Argile ocreuse jaune, rougie au feu.	{ Rouge d'Angleterre ou de Hol- lande.
Argile schisteuse.	{ Schiste argileux de Brochant. Schiste de plusieurs minéralogis- tes. Schistus de Wallér.
Argile schisteuse tabulaire.	Schistus mensalis de Wallérius.
Argile schisteuse téguilaire.	{ Schistus durus. Rasura albenecus. } de Wallé- Changosus. } rius. Ardesia tegularis. } Vulgairement, ardoise.
Argile schisteuse graphique.	{ Nigrica de Waller. Vulgairement } Pierre noire. Crayon des char- pentiers.
Argile schisteuse novaculaire.	{ Coticula de Wallérius. Vulgairement pierre à rasoir.
Argile calcarifère ou marne.	{ Marga argillacea de Wallérius. La marne de Brochant.
Argile calcarifère, ou marne sphé- roïdale cloisonnée.	{ Dés, ou jeux de Van-Helmont de Delisle. Ludus Helmontii, de Wallérius.

Arragonite.

Arragonite (m.) de Werner.	{ Spath calcaire de Born, de Catal. Arragonite de Emmerling. Spathum prismaticum de Linné. Apatite des Pyrénées de quelques minéralogistes. L'arragonite de Brochant.
Arsénio.	{ Arsenicum de Wallérius. Arsénic de Delisle. de Born. de la Sciagr. de Berg- mann. de Daubenton. de Kirwan.
Arsénic natif.	{ Arsenicum nativum forma metallica , Arsenicum nativum } de Waller. nigrum , Régule d'arsénic natif, de Delisle. Arsénic testacé , Régule d'arsénic natif, } de Born.
Arsénic natif concrétionné.	Arsénic natif uni au fer, de la Sciagr. de Bergmann.
Arsénic natif amorphe.	Arsénic natif, de Daubenton. Arsénic natif, de Kirwan.
	Arsénic testacé, de Delisle.
	{ Vulgaire- { Poudre à mouches. ment { Pierre volante.
Arsénic oxidé.	{ Acide arsénieux des chimistes. Arsenicum nativum album, de Waller. Arsénic blanc cristallin natif, de Delisle. Arsénic oxidé, de Born. Arsénic en chaux, de la Sciagr de Bergmann. Arsénic en oxide, de Daubenton.
Arsénic sulfuré rouge.	{ Risigallum, de Wallérius. Rubine d'arsénic , Réalgar natif , Soufre rouge des vol- } de Delisle. cans.

Arsénic sulfuré rouge.

{ Réalgar natif ,
 Sandarac ,
 Oxide d'arsénic ,
 Soufre rouge ,
 Rubine d'arsénic ,
 } de Born.
 { Réalgar natif , de la Sciagr. de
 Bergmann.
 Réalgal ,
 Arsénic rouge ,
 Orpin rouge ,
 Réalgal de Daubenton.
 } de Lémery.
 Orpiment de Kirwan.

Arsénic sulfuré jaune.

{ Auri pigmentum , de Waller.
 Orpiment natif ,
 Orpin , ou arsénic
 jaune ,
 } de Delisle.
 { Orpiment ,
 Oxide d'arsénic sulfu-
 ré jaune ,
 } de Born.
 { Orpiment natif , de la Sciagr. de
 Bergmann.
 Orpiment ,
 Orpin ,
 Arsénic jaune ,
 } de Lémery.
 Orpiment de Daubenton.
 Réalgar de Kirwan.

Asbeste, c'est-à-d. *inextinguible*.

{ Asbestus ,
 Amiantus ,
 } de Wallérius.
 { Asbeste et amiante , de Delisle.
 Asbeste de Born , de la Sciagr. de
 Bergmann.
 Amiante de Daubenton.
 L'asbeste de Brochant.

Asbeste flexible.

{ Asbestus flexibilis , de Walle-
 rius.
 Amiante de Emmerling, Wer-
 ner et Catal.
 } Vulgairement amiante.
 Amiantus de Kirwan.

Asbeste dur.	{	Asbestus maturus et immaturus, de Wallérius.
		Asbeste mûr et asbeste non-mûr, de Daubenton.
		Asbestus, de Kirwan.
Asbeste tressé.	{	Amiantus vel asbestus membranaceus de Wallérius.
		Cuir fossile, de Emmerling,
		Liège fossile, de Werner,
		Liège de montagne, de Catal.
		Papier fossile.
		Suber montanum, de Kirwan.
Asbeste ligniforme.	{	Corium montanum, de Kirwan.
		Ligniformis asbestus, de Kirwan.
		Schorl violet, journal de Physique.
		Schorl transparent lenticulaire, de Delisle.
		Schorl transparent lenticulaire violet, de Born.
		Pierre violette, de la Sciagr. de Bergmann.
Axinite (f.), c'est-à-dire, <i>corps aminci en forme de tranchant de hache.</i>	{	Fer de hache, de Daubenton.
		Axinite,
		Axinite de Karstein.
		La pierre de thum, de Brochant.
		Thumerstein,

B.

Baryte carbonatée.	{	Carbonate de baryte des chimistes.
		Baryte aérée,
		Carbonate de baryte naturel, de Born,
		Spath pesant aéré,
		Terre pesante aérée fossile, de la Sciagr. de Bergmann.
		Carbonate barytique de Daubenton.
		La willhertite, de Brochant,

Baryte sulfatée.

Sulfate de baryte des chimistes.
Gypsum spathosum, de Wallérius.

Marmor metallicum, de Cronstedt.

Spath pesant ou séléniteux, de Delisle.

Baryte vitriolée, }
Sulfate de baryte, } de Born.Terre pesante }
vitriolée, } de la Sciagr. de
Spath pesant ordinaire, } Bergmann.Spath pesant, de Daubenton.
Le spath pesant de Brochant.

Baryte sulfatée fétide.

{ Lapis hepaticus de Wallérius.
{ Le berstein des Allemands.

Bismuth.

{ Bismuthi {
de Delisle.
de Born.
de Sciagr.
de Daubenton.
de Kirwan.

Bismuth natif.

{ Wismuthum nativum, de Wallérius.

{ Régule de bismuth natif, de Delisle.

{ Bismuthi natif, de Born et de la Sciagr. de Bergmann.

{ Bismuth natif, de Daubenton.

{ Native bismuth, de Kirwan.

Bismuth oxidé.

{ Ochra wismuthi, de Wallérius.

{ Mine de bismuth calciniforme, de Delisle.

{ Ocre de bismuth, de Born.

{ Oxide de bismuth des chimistes.
Bismuth en chaux, de la Sciagr. de Bergmann.

{ Bismuth en oxide, de Daubenton.

{ Bismuth ocre, de Kirwan.

Bismuth oxidé pulvérulent.

{ Fleurs de bismuth, de Delisle.

Bismuth sulfuré.	{ Galena wismuthi, de Wallérius. Mine de bismuth sulfureuse, de Delisle. Bismuth sulfuré, de Born. Bismuth minéralisé par le soufre, de la Sciagr. de Bergmann. Mine de bismuth sulfureuse, de Daubenton.
Bitume.	{ Pétrole de Born. Pétrole pur et isolé, de la Sciagr. de Bergmann.
Bitume liquide blanchâtre.	{ Bitumen fluidissimum, Bitumen levissimum, } de Wallérius. Naphta, { Pétrole fluide, pétrole très-pur, } de Born. Naphte, Naphta de Emmerling et Kirwan. Naphte de la Sciagr. de Bergmann et Daubenton.
Bitume liquide brun ou noirâtre.	{ Bitumen fluidum } crassius, } de Wallérius. Petroleum, { Pétrole gras, Pétrole brun, } de Born. { Delisle. Pétrole de } Sciagr. de Bergmann. { Daubenton. { Kirwan.
Bitume glutineux.	{ Bitumen segne, Bitumen grassum, } de Wallérius. Bitumen nigrum, Maltha, { Poix minérale, ou malthe, de Delisle. Pétrole tenace, de Born. Malthe, ou poix minérale, de la Sciagr. de Bergmann.

Bitume solide.	<div> <div> <div>Bitumen solidum,</div> <div>coagula-</div> <div>tum,</div> <div>friabile,</div> <div>asphaltum,</div> </div> <div> <div>de</div> <div>Wallérius.</div> </div> </div> <div> <div>Asphalte, ou bitume de Judée,</div> <div>de Delisle.</div> </div> <div> <div>Pétrole solide,</div> <div>cassant,</div> <div>noir,</div> <div>de Born.</div> </div> <div> <div>Asphalte,</div> <div>Asphalte de la Sciagr. de Berg-</div> <div>mann.</div> </div>
Bitume élastique.	<div> <div>Cahoutchou fossile, de Lamé-</div> <div>therie.</div> </div> <div> <div>Elastic bitumen, de Schèmeisser.</div> </div> <div> <div>Mineral cahoutchou, de Kirwan.</div> </div>
C.	
Chabasie (f.), tiré d'un mot grec qui désignait une certaine es- pèce de pierre.	<div> <div>Chabasie de Daubenton.</div> </div> <div> <div>Zéolithe en cubes, de Delisle.</div> </div> <div> <div>Zéolithe cristallisée en cubes, de</div> <div>Faujas.</div> </div> <div> <div>La zéolithe cubique de Brochant.</div> </div>
Chaux arséniatée.	<div> <div>Pharmacolith de Karsten.</div> </div> <div> <div>Arséniat de chaux, des chi-</div> <div>mistes.</div> </div>
Chaux carbonatée.	<div> <div>Carbonate de chaux, des chi-</div> <div>mistes.</div> </div> <div> <div>Chaux aérée, de Born et de la</div> <div>Sciagr. de Bergmann.</div> </div> <div> <div>Spath calcaire de Delisle.</div> </div> <div> <div>Spathum de Wallérius.</div> </div> <div> <div>Spath calcaire de Born, de la</div> <div>Sciagr. de B. et Daubenton.</div> </div> <div> <div>Le spath calcaire de Brochant.</div> </div>
Chaux carbonatée aluminifère.	<div> <div>Dolomie de Saussure.</div> </div> <div> <div>Common dolomite de Kirwan.</div> </div>
Chaux carbonatée bituminifère.	<div> <div>Marbres noirs de Dinant.</div> </div> <div> <div>Marbres noirs de Namur.</div> </div>

Chaux carbonatée concrétionnée, incrustante.	<p>{ Stalactites calcareus, crustaceus, de Wallérius.</p> <p>{ Incrustatum de Wallérius.</p> <p>{ Stalactite (incrustant différents corps), de Born.</p> <p>{ Concrétions calcaires par incrustation, de Daubenton.</p>
Chaux carbonatée ferrifère perlée.	<p>{ Spath séléniteux rhomboïdal, dit <i>spath perlé</i>, de Delisle.</p> <p>{ Chaux magnésinée, de Born.</p> <p>{ Le spath brunissant, ou le brun-spath de Brochant.</p>
Chaux carbonatée primitive.	<p>{ Spath calcaire rhomboïdal, vulgairement</p> <p>{ Cristal d'Islande, de Delisle.</p>
Chaux carbonatée concrétionnée.	<p>{ Stalactites calcarius, de Wallérius.</p> <p>{ Spath calcaire en stalactites et stalagmites, de Delisle.</p> <p>{ Stalactite, de Born.</p> <p>{ Stalactites et stalagmites, de la Sciagr. de Bergmann.</p> <p>{ Stalactite de Kirwan.</p> <p>{ Concrétions par stalactites, de Daubenton.</p> <p>{ La pierre calcaire fibreuse, ou la stalactite calcaire, } de Brochant.</p>
Chaux carbonatée concrétionnée coralloïde.	<p>{ Stalagmites coralloïdes, de Wallérius.</p> <p>{ Stalactite rameuse, très-blanche, de Born.</p> <p>{ Fleurs de fer, de Born.</p> <p>{ Spath calcaire } de Daubenton.</p> <p>{ rameux, }</p> <p>{ Flos ferri, }</p>
Chaux carbonatée concrétionnée, géodique.	<p>{ Uterus cristallinus (calcareus), de Wallérius.</p> <p>{ Géode calcaire, de Delisle.</p>

Chaux carbonatée spongieuse.	{ <div> Agaric minéral, de Kirwan. Le lait de montagne, ou l'agaric minéral, de Brochant. Agaric minéral des anciens naturalistes. </div>
Chaux carbonatée pulvérulente.	{ <div> Craie farineuse, } de Born. Farine fossile, } Terre calcaire } en poudre, } de Daubenton. Farine fossile, } Lait de lune, vulgairement. </div>
Chaux carbonatée saccharoïde, c'est-à dire <i>ayant l'apparence du sucre ordinaire.</i>	{ <div> Marmor unicolor album, de Wal-lérius. Marbre blanc, à grain fin luisant, de Born. Marbre statuaire, de Delisle. Marbre grec ou salin, de Delisle. La pierre calcaire grenue, de Brochant. </div>
Chaux carbonatée compacte.	La pierre calcaire compacte com-mune, de Brochant.
Chaux carbonatée cuboïde	Spath calcaire cubique, journal de Physique.
Chaux carbonatée equiaxe.	Spath calcaire en parallélipipèdes rhomboïdaux très-comprimés, de Delisle.
Chaux carbonatée ferrifère, avec manganèse.	{ <div> Carbonate de fer des chimistes. Minera ferri alba, de Waller. Mine de fer spathique, de Delisle. Fer spathique, } de Born. Mine de fer blanche, } Mine de fer blan- } de la Sciagr. de che, } Bergmann. Pierre d'acier, } Fer minéralisé } par l'acide } de Daubenton. carbonique, } Fer spathique } </div>

Chaux carbonatée fétide.	{ Spathum frictione } fetidum , { Lapis suillus. } de Waller. { La pierre puante , de Brochant. Vulgairement pierre de porc.
Chaux carbonatée inverse.	Spath calcaire muriatique , de Delisle.
Chaux carbonatée magnésifère.	{ Spath magnésien , de la Sciagr. de Bergmann. { Le spath magnésien , de Brochant. Bitter-spath d'Emmerling.
Chaux carbonatée métastatique.	Vulgairement dent de cochon.
Chaux carbonatée quartzifère.	{ Grès calcaréo-quartzueux , de Delisle. { Quartz en grès et substance calcaire , de Daubenton.
Chaux fluatée	{ Fluatée de chaux des chimistes. Fluor mineralis , de Wallérius. { Spath fusible ou vitreux , Spath phosphorique , } de Delisle. { Fluor spathique , Chaux fluatée de Born , de la Sciagr. de Bergmann. { Spath fluor de Daubenton. Le fluor de Brochant.
Chaux fluatée rouge.	Faux rubis-balais.
Chaux fluatée violette.	Fausse améthyste.
Chaux fluatée verte.	{ Fausse émeraude. { Prime d'émeraude.
Chaux fluatée verte en octaèdre.	{ Emeraudes-morillons. { Emeraudes de Carthagène. { Nègres-cartes.
Chaux fluatée bleue.	Faux saphir.
Chaux fluatée jaune.	Fausse topaze.
Chaux fluatée aluminifère.	Inconnue.

Chaux nitratée.

{ Nitrate de chaux des chimistes.
 Nitrum calcareum, de Wallé-
 rius.
 Nitre à base calcaire, de Delisle.
 Chaux nitrée, }
 Nitrate calcaire, } de Born.
 Nitre calcaire, }
 Chaux nitrée, de la Sciagr. de
 Bergmann.
 Nitre calcaire, de Daubenton.

Chaux phosphatée.

{ Phosphate de chaux, des chi-
 mistes et de Daubenton.
 Chrysolithe de Born.
 Améthyste basaltine, de Sage.
 Pierre d'asperge, de Emmerling,
 de Brochant.
 Chaux phosphorée, de Born, de
 la Sciagr. de Bergmann.
 L'apatite terreuse, de Brochant.
 L'apatite commune, de Brochant.
 Chrysolithe ordinaire, de Delisle.

Chaux sulfatée.

{ Sulfate calcaire des chimistes.
 Gypsum de Waller.
 Gypse ou pierre à plâtre, de
 Delisle.
 Chaux vitriolée, }
 Gypse, } de Born.
 Sulfate de chaux, }
 Chaux vitriolée, }
 Gypse, } de la Sciagr. de
 Sélénite, } Bergmann.
 Gypse de Daubenton.
 Le gypse de Brochant.

Chaux sulfatée compacte.

Chaux sulfatée terreuse.

Chaux sulfatée anhydre, c'est-à-
 dire, *privée d'eau*.

Chaux sulfatée calcarifère.

Albâtre gypseux, de Delisle.
 Gypserde de Emmerling.

{ Vulgairement pierre à plâtre.
 Gypsum arenarium, de Wallér.
 Pierre à plâtre, de Delisle.

Chaux sulfatée quartzière.	{ Pierre de Vulpino, de Fleuriau, journal de Physique. { Marbre Bardiglio de Bergame, ainsi nommé à Milan.
Cobalt ou cobolt, tiré d'un mot allemand qui signifie un être malfaisant.	{ Cobaltum de Waller. { Kobalt des Allemands. { Cobalt de Delisle. { de Born. { de la Sciagr. de Bergmann. { de Daubenton. { de Kirwan.
Cobalt arséniaté.	{ Arséniate de cobalt des chimistes. { Flos cobalti, de Wallérius. { Fleurs de cobalt, de Delisle. { Oxide de cobalt rouge, { Fleurs de cobalt, { Mine de cobalt en efflo- } de Born. { rescence, { Cobalt minéralisé par l'acide ar- { sénical, de la Sciagr. de Berg- { mann. { Arsenical acid, de Kirwan.
Cobalt arséniaté terreux argen- tifère.	{ Minera argenti mallior diversicolor, de Waller. { Mine d'argent merde-d'oie, de { Delisle, de la Sciagr. de Berg- { mann. { Mine d'argent fiente d'oie, de { Daubenton.
Cobalt arsénical.	{ Minera cobalti cinerea, de Wal- { lérius. { Mine de cobalt arsénical, de { Delisle. { Cobalt arsénical, de Born. { Cobalt uni à l'arsenic, de { Sciagr. de Bergmann. { Cobalt gris et cobalt blanc, de { Daubenton.

Cobalt gris.	{	Minera cobalti tessularis , de Wallérius.
		Mine de cobalt arsénico - sulfureuse, de Delisle.
		Cobalt blanc, de Born.
		Cobalt avec fer et arsénic minéralisé par le soufre, de la Sciagr. de Bergmann.
		Cobalt arsénical, de Daubenton.
Cobalt oxidé noir.		Black cobalt ore, de Kirwan, en allemand.
Cobalt oxidé noir, terreux.		Oxide de cobalt d'un bleu foncé, de Born.
Cobalt oxidé noir vitreux.	{	Minera colore nigrescente , de Wallérius.
		Cobalt en efflorescence, de couleur noire, de Delisle.
		Cobalt en chaux, de la Sciagr. de Bergmann.
Coccolithe (f.) d'Abildgaard, c'est-à-dire, pierre à noyaux.		<i>Idem</i> de Dandrada, journal de de Physique.
Corindon.	{	Spath adamantin, mémoires de la société de Berlin.
		<i>Idem</i> , journal de Physique.
		<i>Idem</i> , Annales de Chimie.
		Diamant spathique, } de Born.
		Spath adamantin, }
		Diamant spath., de Emmerling.
		Corindon, de la Sciagr. de Bergmann.
		Spath adamantin, de Daubenton.
Cuivre.	{	Adamantinespar, de Kirwan.
		Le spath adamantin de Brochant.
		Cuprum. } De Wallérius.
		Vénus. }
		Cuivre de Delisle, de la Sciagr. de Bergmann. , et de Daubenton.
Cuivre arséniqué.	{	Cuivre oxidé vert arsénical, de Born.
		Arseniate de cuivre des chimistes.

Cuivre carbonaté bleu.	Cœruleum montanum de Wallérius. Azur de cuivre. Fleurs de cuivre. } de Delisle. bleues. Cuivre oxidé bleu, de Born. Chaux de cuivre bleue, de la Sciagr. de Bergmann. Carbonate de cuivre bleu, de Daubenton.
Cuivre carbonaté vert.	Ærugo nativa de Wallérius. Fleurs de cuivre } de Delisle. vertes, Malachites, Cuivre oxidé vert, de Born. Chaux de cuivre verte, de la Sciagr. de Bergmann. Malachite de Emmerling. Cuivre en oxide vert (minéralisé) par l'acide carbonique, de Daubenton.
Cuivre carbonaté vert pulvé- lent.	Vert de montagne.
Cuivre carbonaté vert soyeux.	Mine de cuivre verte soyeuse et satinée de Delisle.
Cuivre gris.	Minera cupri grisea de Wallérius. Mine d'argent grise, de Delisle. Cuivre gris, Mine de cuivre } de Born. grise, Mine de cuivre antimoniale, Mine d'argent grise, de la Sciagr. de Bergmann et de Dauben- ton. Mine de cuivre grise, de Emmerl.
Cuivre muriaté.	Muriate de cuivre des chimis- tes. Sable vert du Pérou. Cuivre minéralisé par l'acide marin, sous forme de sable vert, de la Sciagr. de Berg- mann.

Cuivre natif.

{ Cuprum nativum, de Wallérius.
Cuivre natif et des fourneaux, de
Delisle.
Cuivre natif de Born, Sciagr.
de Bergmann et Daubenton.

Cuivre oxidé rouge.

{ Minera cupri hepatica, de Wallé-
rius.
Mine de cuivre vitreuse rouge de
Delisle.
Cuivre oxidé rouge, }
Carbonate de cui- } de Born.
vre rouge , }
Chaux de cuivre terreuse rouge
de la Sciagr. de Bergmann.

Cuivre oxidé rouge primitif.

{ Mine de cuivre vitreuse rouge, en
octaèdres aluminiformes , de
Delisle.

Cuivre pyriteux.

{ Minera cupri flava, de Wallérius.
Mine de cuivre jaune, de Delisle.
Cuivre pyriteux }
Pyrite de cuivre, } de Born.
Mine de cuivre }
jaune, }
Pyrite cuivreuse de la Sciagr. de
Bergmann.
Pyrite cuivreuse de Daubenton.

Cuivre sulfaté.

{ Sulfate de cuivre des chimistes.
Vitriolum cupri, de Wallérius.
Vitriol de cuivre, }
Vitriol bleu, } de Delisle.
Vitriol de chypre, }
Couperose bleue, }
Vitriol de cuivre, }
Cuivre vitriolé, } de Born.
Sulfate de cuivre, }
Cuivre vitriolé de la Sciagr. de
Bergmann.
Vitriol bleu de Daubenton.

Cuivre sulfuré.

Sulfure de cuivre de chimistes.
Cuprum vitreum de Wallérius.
Cuivre sulfuré sul-
fure de cuivre, } de Born.
Mine de cuivre vi-
treuse,
Cuivre minéralisé par le soufre,
de la Sciagr. de Bergmann.
Mine de cuivre vitreuse grise, de
Daubenton.

Cymophane, c'est-à-dire, lu-
mière flottante.

Chrysoberillus, de Wallérius.
Cymophane, journal des mines
et Daubenton.
Chrysolithhe opaline de quelques
naturalistes.
Le chrysobéril de Brochant.

D.

Diallage (f.), c'est-à-dire, diffé-
rence.

Smaragdite de Saussure.
Feld-spath vert de Delisle.
Schorl feuilleté verdâtre en gran-
des lames, de Born, de Catal.
Emcraudite, } de Daubenton.
Smaragdite, }

Diamant.

Carbone des chimistes.
Adamas de Plin, de Wallérius.
Diamant de Delisle, de Born et
de la Sciagr. de Bergmann.
Diamant de Emmerling.
Diamant de Kirwan.
Diamant de Daubenton.

Diamant primitif.

Diamant octaèdre de Delisle.

Diamant sphéroïdal conjoint.

Diamant dodécaèdre de Delisle.

Diamant sphéroïdal comprimé.

Diamant triangulaire.

Diaspore, c'est-à-dire, qui se dis-
perse.

Inconnu.

Diopase (f.), c'est-à-dire, visible
au travers.

Emeraude, } de Lamétherie.
Emeraudine, }

Dipyre (m.), c'est-à-dire, dou-
blement susceptible de l'ac-
tion du feu.

Leucolithhe de Mauléon, de La-
metherie.

Disthène

Disthène (m.), c'est-à-dire, <i>qui a deux forces.</i>	{	Sappare de Saussure et fils ; de Kirwan.
		Talc bleu de Sage.
		Béril feuilleté de Sage.
		Cyanit de Emmerling.
		Cyanite, } de la Sciagr. de
		Schorl bleu, } Bergmann.
		Sappare ou cyanité de Daubenton.
		La cyanite de Brochant.

E.

Ecume de terre des Allemands. L'écume de terre de Brochant.

Émeraude , c'est - à - dire , <i>corps brillant.</i>	{	Smaragdus de Wallérius.
		Émeraude du Pérou , de Delisle.
		Chrysolithe du béril,
		Aigue - marine de } de Delisle.
		Sibérie,
		Émeraude de Born , de la Sciagr. de Bergmann et de Daubenton.
		Aigue-marine de Born.
		L'éméraude de Brochant.
		Le béril de Brochant.

Émeraude verte. Vulgairement émeraude du Pérou.

Émeraude vert-bleuâtre. { Vulgairement aigue-marine , ou béril.

Émeraude jaune-verdâtre. { Chrysolithe de plusieurs naturalistes.

Epidote , (m.), c'est - à - dire , <i>qui a reçu un accroissement.</i>	{	Delphinite de Saussure.
		Schorl vert du Dauphiné , de Delisle.
		Thallite de Lamétherie , de Daubenton.
		Thallit de Karsten.
		Akanticone de Dandrada.
		La rayonnante vitreuse de Brochant.

~~Etain.~~

{ Stannum, } de Wallérius.
 { Jupiter, }
 { Etain de Delisle, de Born, de
 la Sciagr. de Bergmann, de
 Daubenton et de Kirwan.

Etain oxidé.

{ Stannum arsenico-minéralisatum,
 de Wallérius.

{ Cristaux d'étain en modifications
 d'octaèdre à plans triangulai-
 res isocèles, de Delisle.

{ Etain vitreux,
 Mine d'étain vi- } de Born.
 treuse,

{ Mine d'étain commune de la
 Sciagr. de Bergmann.

{ Cristaux d'étain de la Sciagr. de
 Bergmann.

{ Etain brun ou noir de Dauben-
 ton.

Etain oxidé concrétionné.

{ Minera stanni striata, de Wallér.
 Etain limoneux de Born.

{ Mine d'étain ma-
 melonnée, ou en } de Delisle.
 stalactites,

{ Mine d'étain œillée, de Dauben-
 ton.

{ Etain de bois, de Kirwan.

Etain sulfuré.

{ Etain sulfuré,
 Or mussif natif, } de Born.
 Sulfure d'étain
 allié au cuivre,

{ Or mussif natif de la Sciagr. de
 Bergmann.

Euclase, c'est-à-dire, *facile à briser.*

{ Euclase, journal des mines, de
 Daubenton.

{ Euclasius de Linné.

F.

Feld-spath bleu.

Feld-spath bleu céleste , de Born.

Felp-spath nacré.

Pierre de lune de Delisle.

Adularia,
Girasole et pierre } de Born.
de lune,

Adular de Emmerling.

Feld-spath gris } de Dauben-
de perle, } ton.

OEil de poisson,
Pierre de lune du commerce.

Feld-spath opalin.

Pierre de Labrador, de Delisle, de Born.

Feld-spath à reflets colorés en vert et en bleu , de Daubenton.

Pierre de Labrador, de Daubenton.

Feld-spath aventuriné.

Aventurine de Daubenton.

Feld-spath œil de chat.

Le quartz-chatoyant.

Feld-spath vert.

La diallage verte.

Feld-spath*, c'est-à-dire, *spath*
des champs.

Spathum scintillans, de Wallér.

Feld-spath de Delisle , de Born.

Spath fusible de Darcet.

Spath fluor de Guettard.

Feld-spath dela Sciagr. de Bergmann, de Emmerling , de Werner et de Catal.

Spath étincelant de Daubenton.

Spath des champs de Brochant.

Feld-spath argiliforme.

Argilla apyra,
Argilla pura, } de Wallé-
Argilla macra, } rius.
Argilla porcellana,

Argile de porcelaine de la Sciagr. de Bergmann.

Feld-spath qui a été porté à l'état de kaolin, de Delisle.

Kaolin des Chinois.

Feld-spath vert.

Pierre des Amazones.

Feld-spath apyre.

{ Spath adamantin d'un rouge
violet, de Bournon.
Feld-spath du Forez, de Guyton.
Andalousite de Lamétherie.

Fer.

{ Ferrum, } De Wallérius.
Mars, }

{ Delisle.
Born.
Fer de { Sciagr. Bergmann.
Daubenton.

Minera arsenici alba, de Wallérius.

{ Mine d'arsenic
blanc,
Pyrite blanche
arsénicale,
Misnickel et de
mine de fer ar-
sénicale, }

de Delisle.

Fer arsénical.

{ Arsénic pyriteux,
Pyrite arsénicale, }

de Born.

{ Mispickel,
Fer natif mêlé
d'arsenic, }

de la Sciagr.
de Bergmann.

{ Mispickel,
Fer minéralisé
par l'arsenic, }

de Daubenton.

Native arsenic de Kirwan.

Fer arsénical argentifère.

Minera argenti arsenicalis, de Wallérius.

Argent arsénical, de Born.

Pyrite blanche, arsénicale argen-
tifère, de Delisle.Mine d'argent blanche, de quel-
ques auteurs.Fer arsénical pyriteux, nom-
mé aussi pyrite arsénicale.

{ Mine d'arsenic gris, } de Delisle.
Pyrite d'orpiment, }

{ Arsenic avec fer minéralisé par
le soufre, de Cronstedt et de la
Sciagr. de Bergmann.

Fer azuré.

Prussiate de fer natif des chimistes.

Cœruleum berolinense naturelle, de Wallérius.

Ocre martiale bleue, } de Delisle.
Bleu de Prusse natif, }

Bleu de Prusse }
natif, } de Born.
Prussiate de fer }
natif, }

Fer en chaux, } de la Sciagr. de
Bleu de Prusse } Bergmann.
natif, }

Fer en oxide bleu, de Daubenton.

Carbure de fer des chimistes.

Graphites plumbago de Linné.

Plombagine de Delisle et de Bergmann.

Fer carburé.

Plombagine, } de Born.
Carbure de fer, }

Fer minéralisé par le carbone, de Daubenton.

Crayon noir, vulgairement.

Fer chromaté.

Chromate de fer des chimistes.

Chromate de fer. } Bulletin des
sciences par
la société philomatique.

Fer oligiste, c'est - à - dire, peu
abondant en métal.

Minera-ferri grisea, de Wallérius.

Mine de fer grise ou spéculaire, de Delisle.

Mine de fer spéculaire, } de Born.
Fer micacé, }

Mine de chaux de fer cristallisée, de Bergmann.

Fer spéculaire des volcans, de Bergmann.

Fer en minerai, de Daubenton.

Fer oxidé.

Inconnu.

Fer oxidé hématite.	{ Ferrum ochraceum mineralisa- tum, de Wallérius. Hématite de Born et de Dauben- ton. Hématite ou terre minérale en stalactites, de Delisle. Mine de chaux en hématite, de Bergmann. Pierre à brunir.
Fer oxidé rouge luisant.	{ Ferrum ochraceum mineralisa- tum, de Wallérius. Hématite friable, en paillettes, ou à petites points brillans, de Delisle. Mine de fer micacée rougeâ- tre, de Bergmann. Fermicacé rouge, de Daubenton.
Fer oxidé rouge grossier.	{ Hæmatites ruber solidus, de Wal- lérius.
Fer oxidé rubigineux géodi- que.	{ Ætita (martialis), de Wallé- rius. Ætite ou pierre d'aigle, de De- lisle. Fer limoneux de Born. Fer en géodes, de Daubenton.
Fer oxidé rubigineux globulifor- me.	{ Minera ferri subaquosa globosa, de Wallérius. Mine de fer en grains,) en pois,) en fèves,) en aman-) des,) en oolites,) Fer limoneux en globules, de Born.
Fer oxidé rubigineux cloisonné.	{ Fer limoneux cellu- laire, en cellules } de Born. polygones,
Fer oxidé rubigineux massif.	{ Minera ferri sub- aquosa, } Minera ferri amor- } de Wallér. pha,

Fer oxidé quartzifère.

Smiris de Wallérius.
 Emeri gris de Delisle.
 Emeri rouge de Delisle.
 Hématite silicée com-
 pacte cendrée, } de Born.
 Emeri,
 Mine de fer pierreuse
 très dure, } de Berg-
 Emeri,
 Fer mêlé avec le
 quartz. } de Daubenton.
 Emeri,

Fer oxidulé.

Minera ferri cristallisata, de Wal-
 lérius.
 Minera ferrum
 attratunte, } de Wallérius.
 Magnes,
 Fer à l'état métalli-
 que non-malléa-
 ble, } de Delisle.
 Ethiops martial na-
 tif,
 Fer noir,
 Ethiops martial na-
 tif, } de Born.
 Fer phlogistiqué,
 Aimant de la Sciagr. de Berg-
 mann.
 Fer en minerais, de Daubenton.

Fer oxidulé amorphe.

Pierre d'aimant.

Fer sulfaté.

Sulfate de fer des chimistes.
 Vitriolum ferri de Wallérius.
 Vitriol martial de Delisle.
 Vitriol de fer, } de Born.
 Fer vitriolé,
 Sulfate de fer, }
 Fer vitriolé, } de la Sciagr. de
 Vitriol de fer, } Bergmann.
 Vitriol vert,
 Vitriol vert de Daubenton.
 Vulgairement coupe rose verte.

Fer sulfuré radié.	{ Pierre de foudre, Pierre du ton- } Vulgairement. nerre, Sulphur ferro-mineralisatum, de Wallérius. Pyrites martiales, } de Delisle. Marcassites, } Miroir des Incas. Pyrite sulfureuse, } de Born. Sulfure de fer, } Fer minéralisé par le soufre, de la Sciagr. de Bergmann. Fer minéralisé } par le soufre. } de Daubenton. Sulfure de fer. } Martial pyrites, de Kirwan. Sulfure de fer des chimistes.
Fer sulfuré.	
Fer sulfuré dentelé.	Pyrites en crête de coq, de Delisle.
Fer sulfuré décomposé.	{ Pyrites fuscus, de Wallérius. Mine de fer hépathique de Delisle.

G.

Gadolinite.	Ingonnu.
Grammatite (f.) c'est - à - dire , <i>marquée d'une ligne.</i>	Trémolite de Saussure , de la Sciagr. de Bergmann. Trémolite de Daubenton. La trémolite de Brochant.
Granit recomposé.	Vulgairement grès des houillères.
Grenat , c'est-à-dire, <i>qui a la</i> <i>couleur des grains de grenade.</i>	{ Granatus de Wallérius. Grenat de Delisle , de la Sciagr. et de Daubenton. Grenat de Kirwan. Le grenat de Brochant.
Grès.	Grès pur et homogène de Delisle.
Grès dur.	{ Grès des paveurs par couches, de Delisle.
Grès demi-dur.	{ Lapis cotarius de Wallérius. Grès des couteliers. Grès des remouleurs.

Gris filtrant.	{ Cos filtrum de Wallérius.
	{ Grès poreux de Delisle.
Grès pulvisculaire.	{ Cos turcica de Wallérius.
	{ Grès du Levant.
	{ Grès de Turquie.
Grès ferrifère.	Grès ferrugineux de Saussure.

H.

Harmotome (m.), c'est-à-dire qui se divise sur les jointures.	{ Hyacinthe blanche cruciforme de Born, de Delisle.
	{ Cristalli hyacinthici crucis præ- diti formâ, de Bergmann.
	{ Andréolite de Laméthierie, de la Sciagr. de Bergmann et Dau- benton.
	{ Staurotide de Kirwan.
	{ Pierre cruciforme de Brochant.
Houille.	{ Lithandrax de Wallérius.
	{ Houille ou charbon de terre, de Delisle.
	{ Pétrole uni à une base terreuse, de Born.
	{ Pétrole uni à l'ar- } de la Sciagr. de gile, } Bergmann.
	{ Charbon de terre, }
	{ Houille de Daubenton.
	{ Vulgairement charbon de terre.
Houille compacte.	Cannel-coal des Anglais.
Huile de succin.	Inconnue.
Hydrogène sulfuré.	Inconnu.

I.

	{ Hyacinthe de Delisle.
	{ Hyacinthine de la Sciagr. de Bergmann.
	{ Vésuvien de Emmerling.
Idocrase (f.), c'est-à-dire, figure mixte.	{ Idocrase de Daubenton.
	{ Hyacinthe volcani- } suivant que, } plusieurs
	{ Hyacinthe brunes des } naturalis- volcans, } tes.

Jade.	{ Lapis nephreticus, de Wallérius. Jade de Delisle, de Born, de la Sciagr. de Bergmann. Jade de Kirwan. Jade de Daubenton. Le néphite de Brochant.
Jade tenace.	Jade de Saussure.
Jade néphrétique.	Pierre des Amazones.
Jayet, dérivé du mot <i>gagas</i> , qui désignait une rivière de Lycie, près de laquelle on trouvait cette substance.	{ Gagas de Wallérius. Jayet de Delisle, de la Sciagr. de Bergmann. Jayet et jais, de Born. Jais de Daubenton. Succin noir de quelques auteurs.

K.

Konpholithe (f.), c'est-à-dire, *Idem*, de Lamétherie.
Pierre légère.

L.

Lave altéréé alunifère.	{ La pierre alumineuse de Brochant. Vulgairement pierre alumineuse de la Tolfa.
Lave vitreuse capillaire.	{ Verre de volcan, en filets capillaires, de Delisle. Verre volcanique capillaire, de Faujas.
Lave vitreuse pumicée.	{ Pumex de Wallérius. Ponces de Delisle. Pierres ponces de Faujas, de Brochant.
Lave vitreuse perlée.	Perlstein des Allemands.
Lave vitreuse émaillée.	Verre, ou laitier des volcans, de Faujas.
Lave vitreuse grunliforme.	Enveloppé de luchs-saphir des Allemands.

	<p>Achates islandicus, de Wallérius.</p> <p>Verre de volcan en masses irrégulières, } de Delisle.</p> <p>Pierre obsidienne, }</p> <p>Pierre de gallinace, }</p> <p>Agate noire d'Islande, }</p> <p>Verre, ou laitier de volcan, de Faujas.</p> <p>L'obsidienne de Brochant.</p>
Lave vitreuse obsidienne.	
	<p>Basaltes cristallisatus, de Wallérius.</p> <p>-Basaltes en colonnes, de Delisle.</p> <p>Basalte affectant des formes, de Faujas.</p> <p>Le basalte de Brochant.</p>
Laves lithoïdes basaltiques pris matiques.	
	<p>Laves en boules ou globuleuses, de Dolomieu.</p> <p>Basaltes en boules, de Faujas.</p> <p>Variété du basalte, de Emmerling.</p>
Laves lithoïdes basaltiques sphéroïdales.	
Laves lithoïdes, c'est-à-d. ayant l'aspect d'une pierre.	Laves proprement dites, de Dolomieu.
Laves scorifiées.	Scories volcaniques.
Laves vitreuses.	Verres et émaux de volcans
	<p>Argentum continens, de Waller.</p> <p>Lapis lazuli vel cyaneus, de Boëce de Boot.</p> <p>Lapis lazuli de Delisle, de la Sciagr. de Bergmann, de Kirwan.</p> <p>Zéolithe bleue, } de Born.</p> <p>Lapis lazuli, }</p> <p>Pierre d'azur, }</p> <p>Pierre d'azur, de Daubenton.</p> <p>La pierre d'azur de Brochant.</p>
Lazulite, dérivé du mot azul, par lequel les Arabes désignent cette pierre.	
	<p>Lépidolithe, } de Klaproth, en allemand.</p> <p>Lilalit, }</p> <p>Lépidolithe de Kirwan.</p> <p>La lépidolithe de Brochant.</p> <p>Lilalite des autres minéralogistes.</p>
Lépidolithe (f.), qui signifie pierre d'écailles.	

M.

- Macle (f.), c'est-à-d. *rhombe évidé parallèlement à ses bords.* { Macle basaltique, de Delisle.
Macles de Daubenton.
- Magnésie boratée. { Borate magnésien des chimistes.
Quartz cubique, journal de Physique.
Spath boracique, de la Sciagr. de Bergmann.
Borate magnésio-calcaire, Annales de Chimie.
Chaux boracique, de Born.
Spath boracique, de Daubenton.
La boracite de Brochant.
- Magnésie sulfatée. { Sulfate de magnésie des chimistes.
Sal neutrum acidulare, de Wallérius.
Vitriol de magnésie, }
Sel d'Angleterre, } de Delisle.
Sel Epsom, }
Sel de Sedlitz, }
Magnésie vitriolée, } de Born.
Sel amer, }
Magnésie vitriolée, de la Sciagr. de Bergmann.
Sel d'Epsom, de Daubenton.
- Magnésie sulfatée cobaltifère. { Cobalt vitriolé, }
Vitriol de cobalt, } de Born.
Sulfate de cobalt, }
- Malacolithe (f.) d'Abildgaard, c'est-à-dire, *Pierre tendre.* Sahlite (m.), de Dandrada.
- Manganèse. { Magnesia de Wallérius.
Manganèse de Delisle, de Born, de la Sciagr. de Bergmann.
Manganèse de Daubenton.
Manganèse de Kirwan.

Manganèse oxidé.	{ Oxide de manganèse, de Born. Manganèse en chaux, de la Sciagr. de Bergmann. Manganèse en oxide, de Daubenton.
Manganèse oxidé argentin.	{ Vulgairement fleurs de manganèse.
Manganèse oxidé concrétionné.	{ Magnesia fuliginosa hemispherica, de Wallérius. Manganèse en concrétion, de Daubenton.
Manganèse oxidé métalloïde.	Manganèse cristallisé, de Delisle.
Manganèse oxidé métalloïde aciculaire.	{ Magnesia fuliginosa striata, de Wallerius. Oxide de manganèse fibreux, de Born. Manganèse en aiguilles, de Daubenton.
Marbre panaché de taches rouges et de veines blanchâtres, sur un fond d'un gris obscur.	{ Vulgairement marbre cervelas.
Marbre lumaquelle. Marbre lumaquelle apolin.	{ Marmor testaceum, de Wallérius. Vulgairement lumaquelle de Carinthie.
Marbre ruiniforme.	{ Vulgairement { marbre de ruines. pierre de Florence. marinor pictorium, de Wallérius.
Meionite (f.), c'est-à-d. moindre ou inférieure.	{ Hyacinthe blanche de la Somma, de Delisle.
Mellilite.	{ Pierre de Miel, de Emmerling. Mellites de Linné. Succin transparent, de Born. Mellilite de Kirwan.

Mercure.

Mercurius de Wallérius.
 Hydrargyrum de Wallérius.
 Mercure de Delisle.
 de Born.
 de la Sciagr. de Bergmann.
 de Daubenton.

Mercure natif.

Mercurius virginicus,
 hydrargyrum nati- } de Wallér.
 vum , }
 Mercure-vierge ou coulant, de
 Delisle.
 Mercure natif, } de Born.
 Mercure-vierge, }
 Mercure natif, de la Sciagr. de
 Bergmann et de Daubenton.
 Vulgairement vis-argent.

Mercure argental.

Amalgame natif d'argent, de
 Delisle.
 Amalgame natif,
 Mercure allié avec } de Born.
 l'argent , }
 Mercure uni à l'argent, de la
 Sciagr. de Bergmann.
 Argent mêlé avec
 le mercure, } de Daubenton.
 Amalgame d'ar- }
 gent , }

Mercure muriaté.

Muriate de mercure des chimistes.
 Mine de mercure cor-
 né volatile, } de Delisle.
 Mercure doux natif, }
 Mercure minéralisé par l'acide
 muriatique et l'acide sulfuri-
 que, de la Sciagr. de Bergmann.
 Mercure minéralisé
 par l'acide mu-
 riatique, } Daubenton.
 Mine de mercure }
 cornée.

Mercure sulfuré.

Sulfure de mercure, des chimistes.
Vulgairement cinabre.
Minera rubra, de Wallérius.
Cinabre natif,
Oxide de mercuresul- } de Born.
furé rouge, }
Mine de mercure sulfureuse, de
Delisle.
Mercure minéralisé }
par le soufre, } de Sciagr.
Cinabre, } Daubenton.

**Mésotype (f.), c'est-à-d. forme
primitive moyenne.**

Zeolithes de Cronstedt.
Zéolithe en aiguilles prismatiques
et pyramidales, de Delisle.
Argile unie à la terre
siliceuse, } de Sciagr.
Zéolithe. }
Zéolithe de Kirwan et Brochant.

**Mica, c'est-à-d., qui brille dans
le sable.**

Mica de Wallérius.
de Delisle.
de Born.
de la Sciagr. de Berg-
mann.
de Kirwan.
de Brochant.

Mica foliacé.

Mica en grandes feuilles, vul-
gairement
Verre ou talc de Moscovie.

Mica lamelliforme.

Mica en petites lames.
Mica proprement dit, de plu-
sieurs naturalistes.

Mica pulvérulent.

Vulgairement sable d'or.

Mica jaune d'or.

Vulgairement or de chat.

Mica blanc argentin.

Vulgairement argent de chat.

Mica transparent.

Vulgairement glacies mariæ.

Micarelle (m.) d'Abilgaard.

Inconnu.

Molybdène.

Molybdène de Born et de Dau-
benton.
Molybdénite de Kirwan.

Molybdène sulfuré.

{ Sulfure de molybdène , des chimistes.

{ Molybdène de Delisle , de la Sciagr. de Bergmann.

{ Molybdène sulfuré , de Born.

{ Sulfure de molybdène , de Born.

{ Molybdène en minéral par le soufre , de Daubenton.

N.

Népheline (f.) , c'est-à-dire ,
nébuleuse.

{ E Vesuvio , de Born.

{ Sommité de Lamétherie.

{ Schorls blancs , de quelques naturalistes.

{ Niccolum de Wallérius.

{ Nickel de Born , de la Sciagr. de Bergmann.

{ Nickel des Allemands , de Daubenton et de Kirwan.

Nickel.

{ Cuprum niccoli , de Wallérius.

{ Mine de cobalt tenant
cuivre , } de Born.

{ Ou kupfernickel , }

{ Nickel combiné avec le fer , l'arsénic et le soufre , de Born.

{ Nickel avec fer , } de la Sciagr.

{ Cobalt et arsénic , } de Bergm.

{ Nickel mêlé avec le soufre , le cobalt et le fer , de Daubenton.

Nickel arsénical.

{ Flos niccoli , de Wallérius.

{ Nickel terreux , } de Born.

{ Ocre de nickel , }

{ Oxyde de nickel , }

{ Nickel minéralisé par l'acide aérien , de la Sciagr. de Bergm.

{ Nickel minéralisé par l'acide carbonique , de Daubenton.

{ Carbonate de nickel , Daubenton.

{ Nickel ocre , de Kirwan.

Nickel oxydé.

Or

O.

- Or. $\left\{ \begin{array}{l} \text{Aurum, } \end{array} \right\}$ de Wallérius.
 $\left\{ \begin{array}{l} \text{Sol, } \\ \text{Or de Delisle.} \\ \text{de Born.} \\ \text{de la Sciagr. de Bergmann.} \\ \text{de Daubenton.} \end{array} \right.$
- Or natif. $\left\{ \begin{array}{l} \text{Aurum nativum, de Wallérius.} \\ \text{Or natif, de Delisle, de Born.} \\ \text{Or natif, de Daubenton.} \end{array} \right.$
- Or natif amorphe. Pépites d'or, vulgairement.

P.

- Péridot. $\left\{ \begin{array}{l} \text{Chrysolite ordinaire, journal des} \\ \text{Mines.} \\ \text{Chrysolite des volcans,} \\ \text{ou olivine, } \end{array} \right.$ *Idem.*
 Péridot du commerce,
 Péridot, journal de Physique.
 $\left\{ \begin{array}{l} \text{Chrysolilith, } \\ \text{Olivine, } \end{array} \right\}$ de Emmerling.
 Péridot de Daubenton.
 Chrysolite de Kirwau.
 $\left\{ \begin{array}{l} \text{La chrysolite, } \\ \text{L'olivine, } \end{array} \right\}$ de Brochant.
 Palaïopètre de Saussure.
 Pierre de poix de Meissen, de Born.

Pétero-silex.
 Pétero-silex résinite.

Platine, tiré d'un mot espagnol
 qui signifie argent (*platin* des
 Allemands).

Inconnu.

Platine natif ferrifère.

- $\left\{ \begin{array}{l} \text{Platina, } \\ \text{Aurum album, } \end{array} \right\}$ de Wallérius.
 Platine ou or blanc, de Delisle.
 $\left\{ \begin{array}{l} \text{Platine martial, } \\ \text{Platine allié au fer, } \end{array} \right\}$ de Born.
 Platina nativa, de la Sciagr. de Bergmann.

Platine natif ferrifère.	{ Platine de la Sciagr. de Bergmann. { Platine natif, de Daubenton. { Platina de Kirwan.
Pléonaste (m.), c'est-à-dire, <i>qui surabonde</i> .	{ Schorl ou grenat brun, de Delisle. { Ceylanite, de Laméthéric.
Plomb.	{ Plumbum, saturnus, de Wallérius. { Plomb de Born. { de Daubenton. { de la Sciagr. de Bergmann. { de Delisle.
Plomb arsénié.	Plomb vert arsénical, de Proust. Carbonate de plomb, des chimistes. Minera plumbi alba spathosa, de Wallérius. Mine de plomb blanche, de Delisle.
Plomb carbonaté.	{ Oxyde de plomb combiné à l'acide carbonique, de Born. { Plomb spathique blanc, de Born. { Plomb minéralisé par l'acide aërien, de la Sciagr. de Bergm. { Plomb minéralisé par l'air fixe, { de la Sciagr. { Plomb blanc, { de Bergm. { Mine de plomb blanche spathique ou cornée, de Daubenton.
Plomb carbonaté terreux.	{ Céruse native, { de plusieurs minéralogistes. { Massicot natif, { { Minium natif, {
Plomb chromaté.	{ Chromate de plomb, des chimistes. { Minera de plomb rouge, de Pal-las. { Minera spathiformis rubra, de Wallérius.

Plomb chromaté.

Plomb rouge ,
 Oxide ou chaux de } de Macquart.
 plomb rouge , }
 Oxide de plomb spathique rouge ,
 de Born.
 Plomb minéralisé }
 par l'arsénic , } de la Sciagr.
 Mine de plomb } de Bergm.
 rouge , }
 Plomb minéralisé par }
 l'air pur , } *Idem.*
 Plomb rouge , }
 Plomb minéralisé par le chrôme ,
 de Daubenton.

Plomb molybdaté.

Molybdate de plomb , des chi-
 mistes.
 Mine de plomb jaune , de Delisle.
 Oxide de plomb spathique jaune ,
 de Born.
 Molybdate de plomb , Annales
 de Chimie.
 Plomb jaune , de la Sciagr. de
 Bergmann.
 Plomb en oxide , minéralisé par l'a-
 cide molybdique , de Daubent.

Plomb natif.

Inconnu.
 Phosphate de plomb , des chi-
 mistes.
 Minera spathiformis , de Wallér.
 Mine de plomb verte , de Delisle.
 Mine de plomb blanche opaque ,
 quelquefois grise ou rougeâtre ,
 de Delisle.

Plomb phosphaté.

Oxide de plomb spathique , de
 Born.
 Oxide de plomb spathique gris ,
 de Born.
 Oxide de plomb spa- }
 thique vert , } de Born.
 Phosphate de plomb , }
 Plomb minéralisé par l'acide phos-
 phorique , de la Sciagr. de Berg-
 mann et Daubenton.

Plomb sulfaté.	Sulfate de plomb, des chimistes. Vitriol de plomb, de Proust. Plumbum vitriolatum, de Linné. Vitriol de plomb, de la Sciagr. de Bergmann. Native vitriol, de Kirwan.
Plomb sulfuré.	Sulfure de plomb, des chimistes. Plumbum sulfure mineralisatum et argentum mixtum, de Wal- lérius. Galène ou mine de plomb sulfu- reuse, de Delisle. Galène ou sulfure de plomb, de Born. Plomb minéralisé par le soufre, de la Sciagr. de Bergmann et Daubenton.
Plomb sulfuré antimonifère.	Vulgairement galène antimo- niale. Galena plumbi antimonialis, de Wallér. Mine de plomb sulfureuse anti- moniée, de Delisle. Plomb antimonie, de Born. Plomb avec argent et antimoine, minéralisé par le soufre, de la Sciagr. de Bergm. et Cronstett.
Plomb sulfuré ferrifère.	Galène martiale. Plomb avec argent et fer, minéra- lisé par le soufre, de la Sciagr. de Bergmann.
Plomb sulfuré granuleux.	Galène à grain d'acier.
Potasse nitratée.	Nitrate de potasse, des chimistes. Nitrum terra mineralisatum, de Wallérius. Nitre ou salpêtre, de Delisle. Alkali végétal nitré, } Salpêtre, } de Born. Nitrate de potasse, } Alkali végétal nitré, de la Sciagr. de Bergmann. Nitre ou salpêtre, de Daubenton. Nitre de Kirwan.

Prehnite (f.), nom emprunté de celui du colonel Prehn.	{	Chrysolite du Cap, de Delisle.
		Zéolithe verdâtre, de Born.
		Prehnite, de la Sciagr. de Bergmann.
		Prase cristallisé de Haquet, de Brochant.
		La prehnite de Brochant.
Pycnite (f.), c'est-à-dire, <i>dense, compacte.</i>	{	Schorl blanc prismatique, de Delisle.
		Schorl blanchâtre, de la Sciagr. de Bergmann.
		Leucolithe, de la Sciagr. de Bergmann et de Daubenton.
		Le béril schorliforme, de Brochant.
Pyroxène (m.), c'est-à-dire, <i>hôte ou étranger dans le domaine du feu.</i>	{	Schorl noir en prismes octaèdres, de Delisle.
		Schorls volcaniques, de la Sciagr. de Bergmann.
		Pyroxène,
		Schorl des vol- } de Daubenton.
		cans,
		L'augite de Brochant.

Q.

Quartz-hyalin, c'est-à-dire, <i>ayant une apparence vitreuse.</i>	
Quartz-hyalin amorphe.	Le quartz commun, de Brochant.
Quartz-hyalin dodécaèdre.	Cristal de roche dodécaèdre, de Delisle.
Quartz-hyalin roulé.	Silices cristallini, de Wallérius.
	{ Vulgairement, sable ou sablon.
	{ Arna, de Wallérius.
	{ Sable quartzeux pur, de Delisle.
	{ Quartz grenu, de Born.
	{ Quartz en grains } de Daubenton.
	{ détachés,
	{ Sables,

Quartz-hyalin arénacé.

Quartz-hyalin eoncrétionné.	{ Fiorite de Thomson. Hyalite de Kirwan. Mullerglass ou lavaglass des Allemands.
Quartz-hyalin limpide.	{ Quartzum cristallinum colore aquco , de Wallérius. Cristallus montana , de Wallér. Cristal de roeche , de Delisle. Cristal de roche , de L. Sciagr. de Bergmann et de Broehant. Cristal de roche blanc , de Daubenton.
Quartz-hyalin violet.	{ Cristallus colorata-violacea , de Wallérius. Améthyste (1) de Delisle. Cristal de roche violet , de Daubenton. L'améthyste de Brochant.
Quartz-hyalin bleu.	{ Cristallus eolorata-cœrulea , de Wallerius. Cristal bleu , ou saphir d'eau , de Delisle. Cristal de roche bleu , } de Daubenton. Saphir d'eau , } Faux saphir , } de quelques Saphir occidental , } auteurs.
Quartz-hyalin rose.	{ Cristallus colorata-rubra , de Wallérius. Cristal de roche couleur de rubis , de Delisle. Cristal de roche rouge , de Daubenton. Quartz laiteux , } de Broehant. Quartz rose , } Rubis de Bohême , } de quelques Rubis de Silésie , } auteurs. Prisme de rubis , }

Quartz-hyalin jaune.

{ Cristallus colorata-flava, de Wallérius.
Cristal d'un jaune clair, de Delisle.
Cristal de roche jaune, } de Daubenton.
Topaze occidentale, }
Fausse topaze, } de quelques auteurs.
Topaze de Bohême, }
Cristal citrin, }

Quartz-hyalin enfumé.

{ Cristallus colorata-fusea, Wallér.
Cristal de roche d'un brun foncé, de Delisle.
Quartz brun, de Born.
Cristal de roche roux } de Daubenton.
ou noirâtre, }
Topaze enfumée, }
Diamant d'Alençon, de quelques auteurs.

Quartz-hyalin vert-obscur.

{ Quartzum coloratum viride, de Wallérius.
Quartz informe, gras, vert, demi-transparent, de Born.
La prase de Brochant.
Cristal de roche vert, de Daubenton.

Quartz-hyalin hématoïde cristallisé.

{ Cristal de roche d'un rouge plus ou moins foncé, de Delisle.
Cristallus colorata flave-rubens, de Wallérius.
Quartz cristallisé, d'un rouge de cornaline, de Born.
Vulgairement, hyacinthé de Compostelle.
Vulgairement, hyacinthe occidentale.

Quartz-hyalin hématoïde massif.

{ Sinopel de Wallérius.
Sinope ou zinopel, de Delisle.
Jaspe à cassure sèche, rouge, ferrugineux, de Born.
Sinope de la Sciagr., de Kirwan.

Quartz-hyalin noir.	{ Cristallus colorata-nigra, de Wallérius. Cristal noir, de Delisle.
Quartz-hyalin gras.	{ Quartzum pingue, de Wallérius. Quartz gras, de Delisle. Quartz informe, gras, de Born.
Quartz-hyalin aventuriné.	{ Quartz informe, aventurine(1), de Born. Aventurine naturelle, } de Delisle. Quartz aventurine, }
Quartz-hyalin irisé.	{ Iris par fêlures, de Delisle. Cristal de roche diaphane irisé, de Born.
Quartz-hyalin aéro-hydre.	{ Quartz renfermant des bulles d'air et d'eau, de Delisle. Cristal de roche diaphane, renfermant une goutte d'eau mobile, de Born.
Quartz-agate.	{ Silices, petro-silices, achataæ, de Wallérius. Quartz-espèce, de Delisle. Silex de Born. Terre siliceuse unie à l'argileuse, de la Sciagr. de Bergmann.
Quartz-agate stalactite.	{ Quartz en stalactites, de Delisle. Calcédoine mamelonée, } de Born. Calcédoine stalactite, } Calcédoine en stalactites, de Daubenton.
Quartz-agate sphéroïdal enhydre.	{ Enhydre, de Delisle. Calcédoine grise, transparente, ronde, renfermant une goutte d'eau mobile, de Born. Calcédoine arrondie et creuse, } de Daubent. Enhydre, }

(1) Le nom d'*aventurine* vient d'un ouvrier qui laissa tomber par aventure de la limaille de laiton dans une matière vitreuse en fusion, et donna le nom d'*aventurine*.

Quartz-agate sphéroïdal solide.	Géode, ou boule d'agate, de Delisle.
Quartz-agate sphéroïdal creux.	Interdum grvida, de Wallérius.
Quartz-agate roulé.	Galets, de Delisle.
Quartz-agate calcédoine.	Calcedonius de Wallérius. Calcédoine de Delisle, de Born, de la Sciagr. de Bergmann et de Daubenton. La calcédoine de Brochant.
Quartz-agate cornaline.	Carneolus de Wallérius. Cornaline de Delisle. Calcédoine rouge, ou cornaline, de Born. Cornaline de la Sciagr. de Bergmann. La cornaline de Brochant.
Quartz-agate sardoine.	Carneolus fuscus colore croci vel aurantiorum, de Wallérius. Calcédoine jaune ou orangée, } de Born. Cornaline sarde, } Sardoine de la Sciagr. de Bergmann et Daubenton.
Quartz-agate prase.	Prasius de Wallérius. Prase ou chrysoprase, de Delisle, de la Sciagr. de Bergmann. Agate vert de pomme, } de Born. Chrysoprase, } Prase de Daubenton. Chrysoprasium de Kirwan. La chrysoprase de Brochant.
Quartz-agate chatoyant.	Oculus cati, de Wallérius. OEil de chat, de Delisle, de Born. Feld-spath informe chatoyant, gris, de Born. OEil de chat, de Daubenton. Chatoyante des lapidaires, } de Brochant. OEil de chat, }

- Quartz-agate pyromaque, c'est-à-dire, *qui fait feu pour le combat.*
- Quartz-agate molaire, c'est-à-d. *propre à faire des meules.*
- Quartz-agate grossier.
- Quartz-agate onyx, c'est-à-dire, *semblable à un ongle.*
- Quartz-agate onyx, bandes alternatives de quartz-opaques.
- Quartz-agate panaché, orné de veines ou de taches distribuées sans ordre.
- Silex igniarius, de Wallérius.
Pierre à feu, de Born.
Silex ou pierre à fusil, de la la Sciagr. de Bergmann.
Pierre à fusil, de Daubenton.
La pierre à feu, } de Brochant.
Pierre à fusil, }
- Pétro-silex molaris, de Wallérius.
Pierre meulière, de Delisle.
Quartz carié, } de Daubenton.
Pierre meulière, }
- Silex gregarius, de Wallérius.
Caillou de Daubenton.
- Onyx de Wallérius.
Sardonyx de Wallérius.
Agate onyx, } de Delisle.
Cornaline onyx, }
Sardonyx, }
- Calcédoine rouge, } de Born.
Cornaline onyx, }
Agate rubanée, }
- Agate onyx, } de la Sciagr. de
Agate œillée, } Bergmann.
Onyx, }
- Agate calcédoine, cornaline, sardoine, caillou onyx, de Daubenton.
- Caillou d'Egypte.
- Calcedonius lineis et maculis ornatus, de Wallérius.
Agate tachée, de la Sciagr. de Bergmann.
Agate, calcédoine, sardoine, prase, caillou, veinés ou tachés, de Daubenton.

- Quartz-agate ponctué. { Gemma Sancti - Stephani , de Wallérius.
Calcedoine grise, trans-
parente, tachetée de } de Born.
petits points rouges ,
Gemme de S.-Etienne, }
Agate ponctué de la Sciagr. de Bergmann et Daubenton.
- Quartz-agate brèche. { Breccia silicea , de Wallérius.
Brèche dure , de Delisle.
- Quartz-agate brèche , à fragmens anguleux, ou roulé, d'une teinte noirâtre , brune , blanchâtre. Vulgairement, pouding anglais.
- Quartz-aluminifère tripoléen , tripoli. { Tripela de Wallérius.
Tripoli de Saussure.
Tripoli de Brochant.
- Quartz-agate arborisé. { Pierre de moche , de Wallérius.
Carneolus dentriticus , de Wallérius.
Agate herborisée , de Delisle , de la Sciagr. de Bergmann.
- Quartz-agate arborisé. { Calcedoine grise , her-
bée ou mousseuse , } de Born.
Pierre de Mocka , }
Agate-cornaline , }
Sardoine herbo- } de Daubenton.
risée , }
- Quartz - nectique , c'est-à-dire , disposé à nager. Vulgairement, pierre légère.
- Quartz-agate cacholong. { Cacholonius de Wallérius.
Cacholong de Delisle , de la Sciagr. de Bergmann.
- Quartz-agate calcifère. { Calcedoine blanche }
opaque , } de Born
Cacholong , }

Quartz - résinite hydrophane , c'est-à-dire, <i>qui devient trans- parent par ambition.</i>	{ Oculus mundi, de Wallérius. Hydrophane de la Sciagr. de Bergmann. Calcédoines argileuses hydro- phanes, de Daubenton.
Quartz-résinite opalin.	{ Opalus, de Wallérius. Opale, de Delisle, de Born. Calcédoine irisée, } de Daubent. Opale,
Quartz-résinite gyrasol, c'est-à- dire, <i>qui tourne au soleil.</i>	{ Lucem dum circumvertitur os- tendens quasi mobilem, de Wallérius. Asteria, aut solis gemma, de Boëce. Gyrasol de Delisle. Gyrasol de la Sciagr. de Berg- mann. Calcédoine arrondie et solide, de Daubenton. Pierre du soleil, selon quelques auteurs.
Quartz-résinite commun.	{ Pierre de colophane, de Delisle. Pierre de poix, de Daubenton.
Quartz-jaspe.	{ Jaspis de Wallérius, de Emmer- ling. Jaspe, de Delisle, de Born. Jaspe, de la Sciagr. de Bergmann et de Daubenton.
Quartz-jaspe vert.	{ Jaspe vert, } de Dauben- { Jaspe à lancette, } ton.
Quartz-jaspe noir.	{ Jaspis unicolor nigra, } de Wallé- { Paragone, } rius.
Quartz-jaspe onyx.	Jaspe onyx de Daubenton.
Quartz-jaspe sanguin.	Heliotropius de Wallérius. Jaspe héliotrope ou sanguin, de Delisle.

Quartz-jaspe panaché.	{ Jaspis variegata, de Wallérius. Jaspe fleuri ou panaché, de Delisle. Jaspe veiné et jaspe onyx, de Daubenton.
Quartz-hyalin en chaux sulfatée lenticulaire.	{ Quartz en crête de coq, de Delisle. Quartz figuré en crêtes de coq, de Born.
Quartz pseudomorphique.	{ Quartz-hyalin en chaux sulfatée lenticulaire. Quartz en crêtes de coq, de Delisle. Quartz figuré en crêtes de coq, de Born.
Quartz-agate xyloïde.	{ Bois agatifié, de Delisle. Dendrolithe, de Born.

R.

Rapidolithe (f.), d'Abildgaard, qui signifie pierre à baquettes.	Inconnue.
Roche amphi-bolique noire.	Nero bianco duro, des Italiens.
Roche calcaire.	Inconnue.
Roche cornéenne.	Vulgairement pierre de corne.
Roche cornéenne grise ou brune amygdaloïde, à globules calcaires.	Variolite du drac, de Saussure.
Roche cornéenne dure noirâtre.	Variolite de la Durance, de Sauss.
Roche cornéenne dure rouge, avec feld-spath granuliforme.	{ Vulgairement porphyre rouge. Porphyre de Wallérius.
Roche cornéenne.	Vulgairement pierre de corne.
Roche cornéenne dure rouge, avec feld-spath granuliforme, et souvent des parcelles d'amphibole, sensibles à l'œil.	{ Vulgairement porphyre rouge. Porphyre de Wallérius.
Roche cornéenne dure, noire, verdâtre, avec feld-spath cristallisé, d'un blanc verdâtre.	{ Vulgairement, ophite, serpentine, ou porphyre noir antique. Ophites de Wallérius.

Rochefeld-spathique.	$\left\{ \begin{array}{l} \text{\textit{\AEgyptiaeus granites}} \\ \text{Granite égyptien} \end{array} \right\}$ de Wallér. Vulgairement, granite à trois substances.
Rochefeld-spathique tenace, avec diallage verte.	$\left\{ \begin{array}{l} \text{Verde di Corsica, des Italiens.} \\ \text{Vert de Corse, de Saussure.} \end{array} \right.$
Rochefeld-spath. compacte rouge.	Vulgairement, granite de Carinthie.
Rochefeld-spathique, avec quartz tourmaline et mica.	Vulgairement, granite à quatre substances.
Rochefeld-spathique avec quartz, gris.	Vulgairement, pierre graphique, granite graphique.
Rochefeld-spathique micacée feuilletée, avec quartz et feld-spath.	Gneiss, de Saussure.
Rochefeld-spathique pétro-siliceuse noirâtre, avec feld-spath blanchâtre granuliforme.	Vulgairement, porphyre noir.
Rochefeld-spathique avec mica.	Saxum fornacum, de Wallérius.
Rochefeld-spathique globuleuse, stratiforme, avec actinote.	Vulgairement, granite globuleux de Corse.
Rochefeld-spathique serpentineuse.	Serpentine des minéralogistes. Serpentinus de Wallérius. La serpentine de Brochant.
Rochefeld-spathique serpentineuse verte, avec calcaire blanc.	Vulgairement $\left\{ \begin{array}{l} \text{marbre vert.} \\ \text{vert antique.} \end{array} \right.$

S.

Scapolite (m.) de Dandrada, qui signifie *Pierre en tiges.* Inconnu.

Schéelin. $\left\{ \begin{array}{l} \text{Tungstène de Born.} \\ \text{de la Sciagr. de Berg-} \\ \text{mann.} \\ \text{de Daubenton.} \\ \text{Tungsténite de Kirwan.} \end{array} \right.$

Schéelin calcaire.

Schéelin ferruginé.

Soude boratée.

Soude carbonatée.

Minera ferri lapidea gravissima ,
de Wallérius.

Wolfram de couleur blanche ,
de Delisle.

Tungstate calcaire , }
Mine d'étain blanc , } de Born.

Tungstène minéralisé par la terre
calcaire , de la Sciagr. de Berg-
mann.

Tungstène blanc , } de la Sciagr.
Spath tungstique , } de Bergm.

Spuma lupi , de Wallérius.

Mine de fer basalti-
que , } de Delisle.

Wolfram ,

Tungstène minéra-
lisé par le feu , } de la Sciagr.
de Bergm.

Wolfram ,

Tungstène magnésié , } de Born.

Wolfram ,

Wolfram de Emmerling.

Tungstène mêlé avec
le manganèse et le } de Dau-
fer , } benton.

Wolfram ,

Borate de soude , des chimistes.

Borax de Wallérius , de Delisle
et Daubenton.

Alkali minéral borati-
que , } de Born.

Tincal ,

Tinkal et borax , de la Sciagr. de
Bergmann.

Borax et tincal , de Kirwan.

Carbonate de soude des chimistes.

Alkali minéral , } de Wallérius.

Natron ,

Alkali fixe minéral , de Delisle.

Alkali minéral aéré , }

Natron , } de Born.

Carbonate de soude , }

Soude carbonatée.	{ Alkali minéral, de Daubenton. { Alkali minéral combiné avec l'acide aérien, de la Sciagr.
Soude muriatée.	{ Muriate de soude des chimistes. { Muriassal commune, de Wallér. { Sel marin et sel gemme, de Delisle et de Daubenton. { Alkali minéral muriatique, } de Born. { Sel commun, } { Muriate de soude, } { Alkali minéral muriatique, de la Sciagr. de Bergmann. { Sal gem, de Kirwan.
Soude muriatée gypsifère.	Muriacite, ou muriate de chaux, de Fichtel.
Soufre.	{ Sulfur vivum flavum, de Wallérius. { Soufre, de Delisle, de Born, de la Sciagr. de Bergmann et de Daubenton. { Native sulfur, de Kirwan.
Spath schisteux des Allemands.	{ Spath schisteux, de Struve. { Argentine de Kirwan. { Spath schisteux de Brochant.
Spinelle.	{ Balassus de Wallérius. { Spinellus, de Wallérius. { Rubis spinelle octaèdre, de Delisle. { Rubis balais octaèdre, de Born. { Rubis spinelle octaèdre, de Born. { Rubis, de Werner, Catal, Sciagr. de Bergmann. { Rubis balais, dit spinelle, de Daubenton.
Sphène (m.), c'est-à-dire, <i>ayant la forme d'un coin.</i>	Rayonnante en gouttière, de Sausure.
Spinthère (m.), c'est-à-dire, <i>scintillant.</i>	Inconnu.

Staurotide (f.), c'est-à-dire, <i>croisette</i> .	Schorl cruciforme, ou pierre de croix, de Delisle et de Born.
	Pierre de croix, ou croisette, de Daubenton.
	Staurolithe, pierre de croix, de la Sciagr. de Bergmann.
Stilbite (f.), c'est-à-dire, <i>corps qui a un certain éclat</i> .	Lamellaris de Wallérius.
	Stilbite de Daubenton.
	Carbonate de strontiane, des chimistes.
Strontiane carbonatée.	Stronite de Hope.
	Strontianite de Klaproth.
	Carbonate de strontiane, de Pelletier.
	Strontianite de Kirwan.
	La strontianite de Brochant.
	Sulfate de strontiane -des chimistes.
Strontiane sulfatée.	Strontiane sulfatée, Journal de Physique.
	Strontiane de Daubenton.
	Une partie des spaths séléniteux, de Delisle.
	La cœlestine de Brochant.
	Succinum de Wallérius.
	Succin de Delisle.
Succin. On croit ce mot dérivé de <i>succus</i> , d'après l'opinion que le succin provenait du suc d'un arbre.	Succin, } de Born.
	Ambre jaune, }
	Karabé, }
	Pétrole combiné avec l'huile de succin, de la Sciagr. de Bergmann.
	Ambre jaune, de Daubenton.

T.

	Talcum de Wallérius.
	Stéatites de Wallérius.
Talc.	Talc ou stéatite, de Delisle.
	Talc de Born, de la Sciagr. de Bergmann.
	Stéatites de Born, de la Sciagr. de Bergmann.
	Stéatites de Daubenton.

Talc hexagonal.	Stéatite en lames hexagones, de Delisle.
Talc laminaire.	{ Talc de Venise, de Delisle. Talcum lunæ, de Wallérius.
Talc écailléux.	{ Craie de Briançon, de Delisle. Creta Briançonica, de Wallérius.
	Lardites de Wallérius.
Talc glaphique, c'est-à-d. propre pour la sculpture.	{ Stéatite solide, rougeâtre, Pierre de lard, } de Born. Pierre de lard, de Delisle, de la Sciagr. de Bergmann. La pierre de lard, de Brochant. Agalmatolithe de Klaproth. Pierre de lard, de Daubenton.
Talc stéatite.	{ Stéatites de Wallérius. Craie d'Espagne.
Talc ollaire.	{ Lapis ollaris, de Wallérius. Pierre ollaire ou de colubrim, de Delisle.
Talc chlorite.	Chlorite de Kirwan.
Talc terreux.	Chlorite ordinaire.
Talc zographique, c'est-à-dire, propre à la peinture.	Terre verte de Vérone, de Delisle.
	{ Rubinus orientalis, Topazius orientalis, } de Wallér. Saphirus, Rubis d'Orient, de Delisle. Pierre orientale, de Daubenton. Oriental saphir, de Kirwan. Le saphir de Brochant.
Telésie, c'est-à-d. corps parfait.	{ Saphir blanc des lapidaires, Leuco-saphir, } Mercure indien.
Telésie limpide.	Rubis d'Orient, des lapidaires. Vermeille orientale, de Buffon. Topaze orientale, des lapidaires.
Telésie rouge.	
Telésie rouge-aurore.	
Telésie jaune.	
Telésie bleue.	{ Saphir oriental des lapidaires. Saphir femelle de quelques auteurs.

Télésie indigo.	Saphir mâle de quelques auteurs.
Télésie verte.	Emeraude orientale, de la Sciagr. de Bergmann.
Télésie violette.	Améthyste orientale des lapidaires.
Télésie bleue chatoyante.	Saphir œil de chat, de quelques auteurs.
Télésie astérie.	Astérie-saphir et astérie-rubis, de Saussure.
Tellure, dérivé du mot <i>tellus</i> , qui signifie terre.	{ Tellurium de Klaproth. Tellur de Karsten. Sylvanite de Kirwan.
Tellure natif ferrifère et aurifère.	{ Variété de l'or blanc, de Born. de l'aurum bismuticum, de M. Schmeisser. de l'aurum problematicum de quelques auteurs.
Tellure natif graphique.	{ Or blanc dendritique, de Born. Aurum graphicum de quelques auteurs.
Tellure natif aurifère et plombifère.	{ Or mêlé d'argent, de plomb et de fer, minéralisé par le soufre, de la Seiagr. de Bergmann. Mine aurifère de nagyag, de la Seiagr. de Bergmann. Or gris, Mine aurifère de nagyag, } de Born.
Thermantide eimentaire.	{ Pouzzolanes de Delisle, de Faujas Pouzzolana de Kirwan.
Thermantide pulvérulente.	Cendres volcaniques, de Delisle.
Thermantide (non volcanique) porcelanite.	{ Porcellanite de Kirwan. Le jaspé porcelaine, de Brochant.
Titane.	{ Titanium de Klaproth. Schorl rouge, de Delisle, de la Seiagr. de Bergmann. Schorl cristallisé opaque, rouge, de Born.
Titane oxidé.	{ Spathadamantin brun-rougeâtre, Annales de Chimie. Titanite de Kirwan. Titane en oxide, de Daubenton.

Titane oxidé réticulaire.	Sagenite de Saussure.
Titane oxidé ferrifère.	Nigrin de Karsten.
Titane oxidé ferrifère granuli- forme.	{ Ménakanite de Lamétherie. Ménakanite de Kirwan.
Titane silicéo-calcaire.	Titane silicéo-calcaire, de Dau- benton.
	{ Topazius octaëdricus prismati- cus, de Wallérius. Saphir du Brésil, de Delisle. Topaze de Saxe, de Delisle, de Daubenton. du Brésil, } de Born. de Saxe, } du Brésil, de la Sciagr. de Bergmann. de Emmerling, de Wer- ner.
Topaze (nom d'une île où se trouvait la pierre ainsi appe- lée par les anciens).	{ Rubis et topaze du Brésil, } de Kirwan. Occidental topaz, } La topaze de Brochant.
Topaze limpide.	La topaze de Sibérie.
Topaze jaune.	{ La topaze de Saxe et celle du Brésil. Chrysoprased'Orient, de Baillou.
Topaze jaune pâle.	La topaze de Saxe.
Topaze jaune-roussâtre.	La topaze du Brésil.
Topaze jaune-safranée.	Topaze d'Inde, de quelques au- teurs.
Topaze jaune-rougeâtre.	Rubicelle, ou rubacelle, selon quelques-uns.
Topaze jaune-verdâtre.	Chrysolithe de Saxe, de Delisle.
Topaze bleu-verdâtre.	{ Aigue-marine orientale, de Bris- son. Saphir du Brésil, de Delisle. Béril de Buffon.
Topaze rouge.	{ Rubis du Béril, } Encyclopédie des lapidair, } Méthodique. Rubis-balais, }

Tourmaline.

Schorl transparent rhomboïdal ,
dit tourmaline et péridot, de
Delisle.
Schorl opaque rhomboïdal , de
Delisle.
Schorl cristallisé transparent ,
électrique, de Born.
Tourmaline , de la Sciagr. , de
Daubenton et de Kirwan.
Le schorl de Brochant.

Tourmaline verte.

Emeraude du Brésil , des lapi-
daires.

Tourmaline bleue-verdâtre.

Saphir du Brésil , des lapidaires.

Tourmaline verte-jaunâtre.

Péridot de Ceylan , de Delisle.

Tourmaline noire.

Schorl de Madagascar , des an-
ciens naturalistes.

Tourmaline apyre.

Rubellite de Kirwan.
Daourite de Lamétherie.
Sibérite de Lhermina.
Vulgairement , schorl rouge de
Sibérie.

Triphane (M.), c'est-à-dire , ap-
parent dans trois sens.

Spodumène de Dandrada.

Tufs volcaniques.

Tufs volcaniques.

Tuf volcanique argileux.

Pépérino de Dolomieu.

U.

Urane.

Uranium de Klaproth , dérivé
d'un mot grec qui signifie
ciel.
Uranium de la Sciagr. de Berg-
mann.
Uran des minéralogistes alle-
mands.
Uranite de Daubenton et de
Kirwan.

Urane oxidé.

Cuivre corné ,
Muriate de cuivre , } de Born.
Oxide d'urane des chimistes ,
Oxide de bismuth micacé , de
Born.

Urane oxidé.

{ Uranite minéralisé par l'acide
 aérien ,
 Chaux jaune d'urane ,
 } de la Sciagr. de Bergmann.
 Urane en oxide, de Daubenton.

Urane oxidulé.

{ Pech-blende, ou blende de poix,
 de Born.
 Uranite minéralisé par le soufre,
 de la Sciagr. de Bergmann.
 Uranite en minerai par le soufre,
 de Daubenton.

W.

Wernérite (m.).

{ Wernerit de Dandrada.
 Wernérite, Bull. des Sc. de la
 société Philom., et Journal
 de Physique.

Z.

Zéolithe rouge d'Ædelfors en Suède.

{ Zeolithes granularis colore lateritio, de Wallérius.
 Zéolithe rouge, de Born.
 Zéolithe de couleur rouge ou rougeâtre, de Delisle.

Zinc.

{ Zincum de Wallérius.
 Zinc de Delisle, de Born, de la
 Sciagr. de Bergmann et de
 Daubenton.

Zinc oxidé.

{ Calamine ,
 Chaux de zinc ,
 Oxide de zinc ,
 } de Born.
 Calamine ou pierre calaminaire,
 de Delisle.
 Zinc en chaux, privé de son phlogistique, de la Sc. de Bergm.
 Calamine ou pierre calaminaire ,
 Zinc en oxide ,
 } de Daubent.

Zinc sulfaté.

Sulfate de zinc, des chimistes.
 Vitriolum zinci, de Wallérius.
 Vitriol de zinc, de Delisle.
 Vitriol de zinc, }
 Zinc vitriolé, } de Born.
 Sulfate de zinc, }
 Zinc vitriolé, de la Sciagr. de
 Bergmann.
 Vitriol blanc, de Daubenton.
 Couperose blanche, de quelques
 auteurs.

Zinc sulfuré.

Sulfure de zinc, des chimistes.
 Zincum sulfure et ferro minera-
 lisatum, de Wallérius.
 Blende, ou mine de zinc sulfu-
 reuse de Delisle.
 Blende, de Born, de Emmerling.
 Zinc combiné avec un peu de
 soufre et un peu de fer, de
 Born.
 Pseudo-galène, de la Sciagr. de
 Bergmann.
 Blende, }
 Sulfure de zinc, } de Daubenton.

Zircon, dérivé du mot *Zircone*,
 qui désigne la terre particu-
 lière renfermée dans cette
 substance.

Hyacinthus de Wallérius.
 Hyacinthe de Delisle, de Born,
 de la Sciagr. de Bergmann.
 Diamant brut, ou jargon de
 Ceylan, de Delisle.
 Jargon de diamant, }
 Jargon de Ceylan, } de Born.
 Jargon de Ceylan, de la Sciagr.
 de Bergmann.
 Zircon, de Emmerling.
 Jargon de Kirwan.
 Hyacinthe et jargon, de Dauben-
 ton.
 Le zircon de Brochant.
 L'hyacinthe de Brochant.
 Zircon des chimistes.

Zircon prismé.	{ Diamant brut, ou Jargon de Ceylan, de Delisle.
Zircon dioctaèdre.	{ Hyacinthe de Delisle. Chrysolite de Ceylan, de Born.
Zircon orangé-brunâtre.	Hyacinthe orientale, de Capper.
Zircon transparent.	Vulgairement, Jargon de Ceylan.

FIN DES NOMENCLATURES.

NOTA. Les TABLEAUX qui suivent, au nombre de quatre, présentent successivement les caractères des corps combustibles non-métalliques, des substances métalliques, des terres et des acides.

Les PLANCHES gravées qui les accompagnent, offrent les signes chimiques, d'après les principes de la nouvelle nomenclature; elles sont au nombre de trois.

TABLEAUX ET PLANCHES.

TABLEAU GÉNÉRAL DES CARACTÈRES CHIMIQUES,

PAR L. J. SEVRIN.

1 ^{re} Section, Pour désigner les Substances simples.	2 ^{me} Section, Pour désigner les substances combustibles unies à l'oxygène.	3 ^{me} Section, Pour désigner la combinaison de l'Oxygène avec différentes substances combustibles sous l'état d'acides.	4 ^{me} Section, Pour désigner la combinaison du Chlore avec différentes substances sous l'état aciformes.
<p>Substances simples qui peuvent exister sous l'état aciforme aux tempéra- tures ordinaires, et se combinaison avec plusieurs Corps.</p> <p>Substances simples, combustibles.</p> <p>Substances alcalines, considérées comme corps simples, l'Ammoniaque étant un composé d'Azote et d'Hydrogène, fait ab- straction dans ce genre.</p> <p>Substances terreuses considérées comme corps simples.</p> <p>Substances alcalino- terreuses, ou Sub- alcalines.</p> <p>1^{er} Genre, des Substances Métailli- ques. Métaux cassans et acutifables.</p> <p>2^{me} Genre, des Substances Métailli- ques. Métaux cassans et simplement oxy- dables.</p> <p>3^{me} Genre, des Substances Métailli- ques. Métaux duri- fiables et oxydables.</p> <p>4^{me} Genre, des Substances Métailli- ques. Métaux bien duri- fiables et facilement oxydables.</p> <p>5^{me} Genre, des Substances Métailli- ques. Métaux très duri- fiables et difficilement oxydables.</p>	<p>Oxide d'Azote.</p> <p>Oxide d'Azote.</p> <p>Oxide d'Hydrogène.</p> <p>Oxide de Carbone.</p> <p>Oxide de Carbone.</p> <p>Oxide de Soufre.</p> <p>Oxide de Soufre.</p> <p>Oxide de Phosphore.</p> <p>Oxide de Phosphore.</p> <p>Oxide d'Arscnie.</p> <p>Oxide d'Arscnie.</p> <p>Oxide de Chrome.</p> <p>Oxide de Chrome.</p> <p>Oxide de Columbium.</p> <p>Oxide de Columbium.</p> <p>Oxide de Molybdène.</p> <p>Oxide de Molybdène.</p> <p>Oxide de Tungstène.</p> <p>Oxide de Tungstène.</p> <p>Oxide de Titane.</p> <p>Oxide de Titane.</p> <p>Oxide d'Antimoine.</p> <p>Oxide d'Antimoine.</p> <p>Oxide d'Urane.</p> <p>Oxide d'Urane.</p> <p>Oxide de Cobalt.</p> <p>Oxide de Cobalt.</p> <p>Oxide de Nickel.</p> <p>Oxide de Nickel.</p> <p>Oxide de Manganèse.</p> <p>Oxide de Manganèse.</p> <p>Oxide de Mercure.</p> <p>Oxide de Mercure.</p> <p>Oxide de Zinc.</p> <p>Oxide de Zinc.</p> <p>Oxide d'Etain.</p> <p>Oxide d'Etain.</p> <p>Oxide de Plomb.</p> <p>Oxide de Plomb.</p> <p>Oxide de Fer.</p> <p>Oxide de Fer.</p> <p>Oxide de Cuivre.</p> <p>Oxide de Cuivre.</p> <p>Oxide d'Argent.</p> <p>Oxide d'Argent.</p> <p>Oxide d'Or.</p> <p>Oxide d'Or.</p> <p>Oxide de Platine.</p> <p>Oxide de Platine.</p>	<p>1^{re} Classe, d'Acides à radicaux inconnus et supposés simples.</p> <p>2^{me} Classe, d'Acides à radicaux simples et connus.</p> <p>3^{me} Classe, d'Acides à radicaux binaires.</p> <p>4^{me} Classe, d'Acides à radicaux ternaires.</p>	<p>Substances simples et composées unies au Chlore sous l'état gazeux ou aciformes.</p> <p>1^{er} Genre, Acides végétaux purs.</p> <p>2^{me} Genre, Acides végétaux.</p> <p>3^{me} Genre, Acides minéraux.</p> <p>4^{me} Genre, Acides minéraux.</p>
		<p>Acide Boracique.</p> <p>Acide Fluorique.</p> <p>Acide Muriatique.</p> <p>Acide Muriatique oxygéné.</p> <p>Acide Muriatique sur oxygène.</p> <p>Acide Arscnique.</p> <p>Acide Arscnieux.</p> <p>Acide Chromique.</p> <p>Acide Columbique.</p> <p>Acide Molybdique.</p> <p>Acide Tungstique.</p> <p>Acide Nitreux.</p> <p>Acide Nitrique.</p> <p>Acide Nitrique oxygéné.</p> <p>Acide Carbonéux.</p> <p>Acide Carbonique.</p> <p>Acide Sulfureux.</p> <p>Acide Sulfurique.</p> <p>Acide Phosphoreux.</p> <p>Acide Phosphorique.</p> <p>Acide Succinique.</p> <p>Acide Honigstique.</p> <p>Acide Citrique.</p> <p>Acide Malique.</p> <p>Acide Gallique.</p> <p>Acide Benzoïque.</p> <p>Acide Tartareux.</p> <p>Acide Oxalique.</p> <p>Acide Camphorique.</p> <p>Acide Subérique.</p> <p>Acide Muqueux.</p> <p>Acide Acétique.</p> <p>Acide Annique.</p> <p>Acide Sébacique.</p> <p>Acide Urrique.</p> <p>Acide Prussique.</p>	<p>Gaz Hydrogène.</p> <p>Gaz Azote.</p> <p>Gaz Oxygène.</p> <p>Gaz Phosphorique.</p> <p>Gaz Acide Carbonique.</p> <p>Gaz Acide Muriatique.</p> <p>Gaz Acide Muriatique oxygéné.</p> <p>Gaz Oxide d'Hydrogène.</p> <p>Gaz Hydrogène sulfuré.</p> <p>Gaz Hydrogène azoté.</p> <p>Gaz Hydrogène carboné.</p> <p>Gaz Hydrogène phosphore.</p> <p>Gaz Hydrogène phospho- -sulfuré.</p> <p>Gaz Azote sulfuré.</p> <p>Gaz Acide nitreux.</p> <p>Gaz Acide sulfuré.</p> <p>Gaz Azote phosphuré.</p> <p>Gaz Acide fluorique.</p> <p>Gaz Azote hydrogéné- -ou ammoniac.</p>
			<p>Articles découverts pendant l'impression.</p> <p>1^{re} Section, 27^e Ligne.</p> <p>2^{me} Section, 22 et 23^e Ligne.</p> <p>Tantale.</p> <p>Oxide de Tantale.</p> <p>Oxide de Tantale.</p>



5^{eme} Section,

Pour désigner la combinaison de 3 à 3 ou 4 à 4 de quelques substances qui forment des substances salines, on fait abstraction du Calorique dans ses combinaisons parcequ'elles sont toutes susceptibles à l'état solides.

AL	Nitrate de Baryte.
AP	Nitrate de Potasse.
AS	Nitrate de Soude.
IL	Nitrate d'Ammoniaque.
IL ^{mn}	Nitrate ammoniac-magnésien.
IL ^z	Nitrate ammoniac-mercureiel.
QV	Nitrate d'Argent.
AF	Nitrite de Baryte.
AP	Nitrite de Potasse.
IF ^{mn}	Nitrite ammoniac-magnésien.
XP	Phosphate de Chaux.
AP	Phosphate de Soude.
AP	Phosphate d'Ammoniaque.
XP	Phosphate de Magnésie.
XP	Phosphite de Chaux.
AC	Carbonate de Baryte.
AC	Carbonate de Strontiane.
XC	Carbonate de Chaux.
AC	Carbonate de Potasse.
AC	Arséniate de Potasse.
AC	Arsénite de Potasse.
XC	Tungstate de Chaux.
AL	Sulfate de Baryte.
AL	Sulfate de Potasse.
AL	Sulfate de Soude.
XL	Sulfate de Chaux.
XL	Sulfate de Magnésie.
QV	Sulfate d'Argent.
OL	Sulfate de Fer.
OL	Sulfate de Zinc.
OL	Sulfate de Cuivre.
OL	Sulfate d'Alumine et de Potasse.

Sels formés par la combinaison des acides à radicaux simples et connus avec différentes bases.

Sels formés par la combinaison des acides à radicaux subconnus simples et inconnus.

Sels formés par la combinaison des acides végétaux à radicaux binaires, avec différentes bases.

Sels formés par la combinaison des acides animaux à radicaux ternaires avec différentes bases.

ΔH	Muriate de Baryte.
ΔH	Muriate de Soude.
ΔH	Muriate de Strontiane.
XVH	Muriate de Chaux.
ΔH	Muriate d'Ammoniaque.
ΔH	Muriate sur oxygène de Potasse.
E	Borate avec excès de Soude.
XVI	Borate de Magnésie.
OH	Muriate de Mercure oxygéné.
OH	Muriate de Mercure sur oxygène.
OH	Muriate de Mercure.
ΔC	Succinate de Baryte.
ΔC	Monogénate de Baryte.
XV	Citrate de Chaux.
ΔC	Mulate de Baryte.
OL	Gallate de Fer.
ΔC	Beuzate de Potasse.
XV	Tartrate de Chaux.
ΔC	Tartrate de Potasse.
ΔC	Tartrate acide de Potasse.
ΔC	Tartrate de Potasse et de Soude.
ΔC	Tartrate de Potasse anémone.
XV	Oxalate de Chaux.
ΔC	Oxalate acide de Potasse.
ΔC	Oxalate d'Ammoniaque.
ΔC	Camphorate de Baryte.
ΔC	Subérate de Baryte.
ΔC	Mucate de Baryte.
ΔC	Acétate de Potasse.
ΔC	Acétate de Soude.
ΔC	Acétate de Chaux et de Magnésie.
ΔC	Acétate d'Ammoniaque.
ΔC	Urate de Potasse.
ΔC	Urate de Soude.
ΔC	Urate d'Ammoniaque.
ΔC	Prussiate de Potasse.

Composés réciprocement combustibles.

6^{eme} Section,

Pour désigner les 4 substances combustibles anées réciproquement entre-elles.

Δ	Sulfure hydrogéné d'Ammoniaque.
OU	Sulfure d'Antimoine.
ΔU	Sulfure de Baryte.
XU	Sulfure de Chaux.
OU	Sulfure noir de Mercure.
OU	Sulfure rouge de Mercure.
ΔU	Sulfure de Potasse.
OU	Sulfure de Plomb.
OU	Sulfure de Fer.
OU	Sulfure d'Hydrogène.
OU	Phosphure d'Hydrogène.
OU	Phosphure de Carbone.
OU	Phosphure de Soufre.
OC	Carbure de Fer.
CO	Hydrogène carburé.
OU	Hydrogène phosphuré.
OU	Hydrogène sulfuré.
OU	Hydrogène arsénisé.

7^{eme} Section,

Substances composées qui ne sont pas bases acidifiables.

F ^r	Huiles végétales volatiles.
F ^r	Huiles végétales fixes.
F	Alcool.
F	Ether.
F	Bétume liquide.
F	Bétume solide.
F	Huiles animales volatiles.
F	Huiles animales fixes.
F	Ammoniaque.
F	Oxyde d'Antimoine hydro-sulfuré orange.
F	Oxyde d'Antimoine hydro-sulfuré couleur maron.

Substances composées non acidifiables.

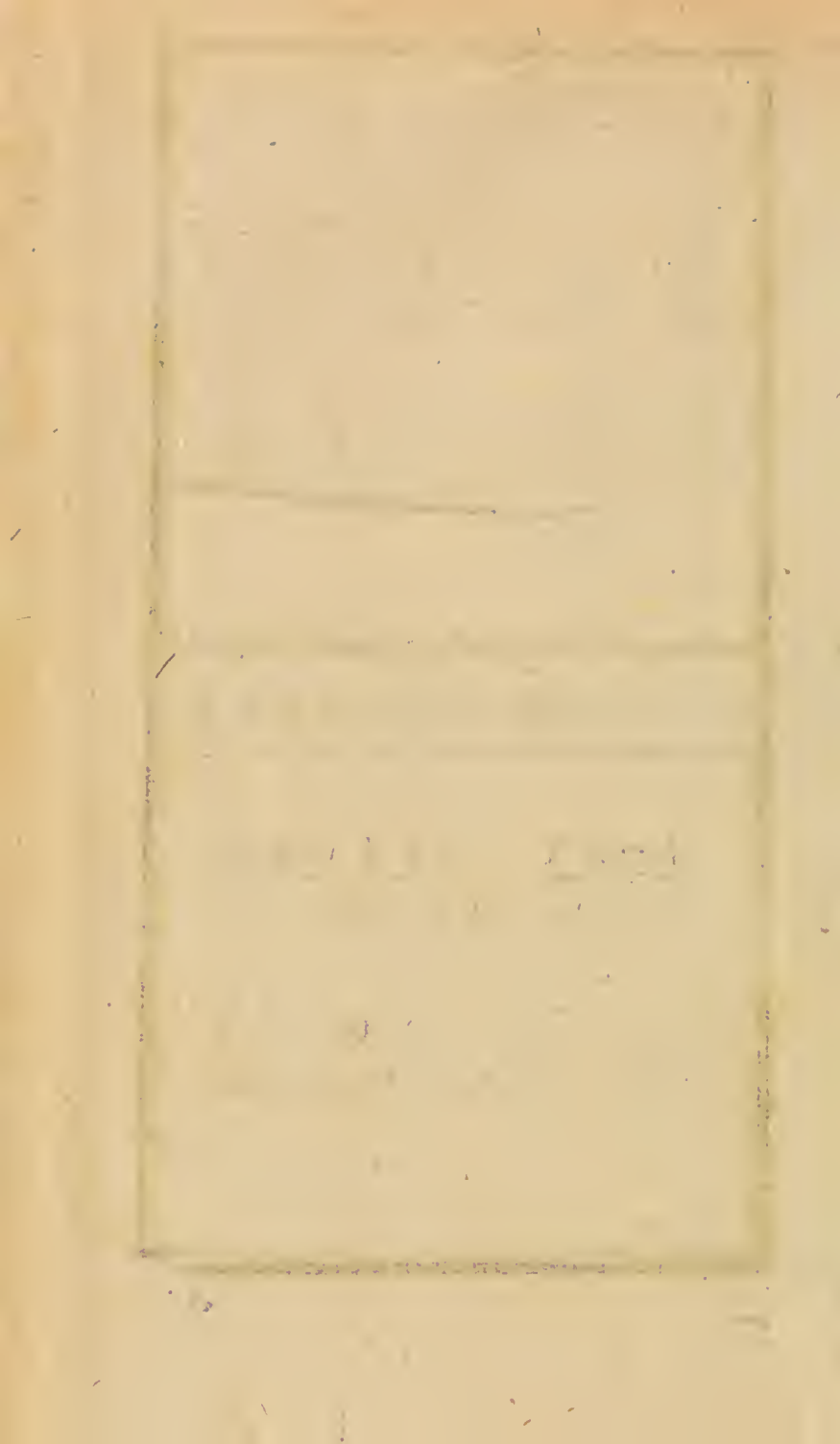


CARACTERES GÉNÉRAUX DE M. BERGMAN.

<i>Fig. 1.</i>	<i>Fig. 2,</i>	<i>Fig. 3,</i>	<i>Fig. 4,</i>	<i>Fig. 5,</i>	<i>Fig. 6,</i>	<i>Fig. 7,</i>	<i>Fig. 8,</i>	<i>Fig. 9,</i>	<i>Fig. 10,</i>	<i>Fig. 12,</i>	<i>Fig. 13,</i>	<i>Fig. 14,</i>	<i>Fig. 15</i>	<i>Fig. 16,</i>	
Δ Feu,	∇ Eau,	Δ Air	∇ Terre,	$+$ Acide,	Δ Substances inflammables,	∇ Substances métalliques,	\bigcirc Sels,	\ominus Alcalis.							
<i>Fig. 11,</i>															

CARACTERES GÉNÉRAUX DE M^{rs} ADET ET HASSENFRATZ.

<i>Fig. 17,</i>	<i>Fig. 18,</i>	<i>Fig. 20,</i>	<i>Fig. 21,</i>	<i>Fig. 23,</i>	<i>Fig. 22,</i>	<i>Fig. 24,</i>	<i>Fig. 25,</i>	<i>Fig. 26,</i>	<i>Fig. 27,</i>	<i>Fig. 28,</i>	
<i>Fig. 29,</i>	<i>Fig. 30,</i>	<i>Fig. 31,</i>	<i>Fig. 32,</i>	<i>Fig. 33,</i>	<i>Fig. 34,</i>	<i>Fig. 35,</i>	<i>Fig. 36,</i>	<i>Fig. 37,</i>	<i>Fig. 38,</i>		



SUBSTANCES COMBUSTIBLES NON-MÉTALLIQUES.

SUBSTANCES.	ESPECES.	CARACTERES ESSENTIELS.	CARACTERES PHYSIQUES GENERAUX.		CARACTERES GEOMETRIQUES.	CARACTERES CHIMIQUES.	SUBSTANCES ET LIEUX D'OU, ON LES RETIRE.
			PESANTEUR SPECIFIQUE.	CARACTERES PHYSIQUES GENERAUX.			
Sous l'état aëroforme.....	AZOTE.....	Eteignant les corps en combustion; tuant les animaux étant respiré; insipide et indolore.....	Sous l'état gazeux, plus léger que l'air atmosphérique et le gaz oxygène.....	Inconnu dans son état d'isolement, connu seulement sous l'état de gaz ou aëroforme. Eteignant les corps en combustion, tuant les animaux en le respirant.....		L'azote ne s'unit point au gaz oxygène à froid, s'y combinant par l'étincelle et la commotion électriques, formant alors l'acide nitrique, formé de 0,20 d'azote et de 0,80 d'oxygène; celui-ci étant décomposable par les corps combustibles, en leur cédant une partie de son oxygène, donne naissance, 1°. au gaz nitreux, composé de 0,50 d'azote et de 0,50 d'oxygène; 2°. au gaz oxygène d'azote, formé de 0,68 d'azote et de 0,32 d'oxygène. Il est un des corps les plus combustibles; un des éléments de l'ammoniaque, composé d'0,1 d'hydrogène sur 0,5 d'azote; un des éléments de l'air atmosphérique, composé de 0,24 d'oxygène et de 0,76 d'azote.....	Extrait des substances animales et des sels qui en font partie, comme nous venons de le voir.
	HYDROGENE.....		16 fois plus léger que l'air.....	Inconnu dans son état d'isolement, connu dans son état gazeux.....		L'hydrogène est un des principes de l'eau dans les proportions de 0,15 sur 0,85 d'oxygène, il l'est également de l'ammoniaque, comme nous l'avons vu précédemment, formant avec le carbone, le phosphore, le soufre, l'arsenic, les huiles, etc., des dissolutions des diverses espèces de gaz inflammables qu'on nomme aujourd'hui gaz hydrogène carboné, phosphoré, sulfuré, arsenié, huileux, etc.; décomposant plusieurs oxydes métalliques, les acides à radicaux simples; indissoluble dans la plupart des corps.....	Découvert en 1784, par MM. Monge et Lavoisier, en faisant l'analyse de l'eau, confirmée dans les proportions indiquées précédemment par la synthèse.
	CARBONE.....	Combustible.....				Le carbone est combustible à un grand degré de chaleur et dans l'état rouge du feu, formant avec l'oxygène un oxyde et par suite un acide carbonique, élevait l'oxygène à tous les corps brûlés lorsqu'il est élevé à une haute température, réunissant à quelques métaux, sur-tout au fer, qu'il convertit en acier.....	Charbon pur séparé de la portion d'oxygène, d'hydrogène, des terres, des alkalis et des sels qui lui sont unis dans les charbons, etc., existant en grande quantité dans les végétaux et les animaux. Il forme presque seul la base des solides des premiers.
	DIAMANT.....	Rayant tous les autres minéraux.....	3,5185, 3,55.....	Le corps le plus dur que l'on connaisse, rayant tous les autres minéraux; très-remarquable par la force avec laquelle il résiste et décompose la lumière. Son électricité est vitrée par le frottement, même dans le diamant brut, dont la surface est terne.....	Forme primitive, l'octaèdre régulier, divisible par des coupes très-nettes; molécule intégrante, le tétraèdre régulier.....	Le diamant chauffé au rouge avec le contact de l'air, brûle avec une flamme sensible; il se résout en vapeur ou en gaz en brûlant. Le produit de sa combustion ou sa combinaison avec l'oxygène forme de l'acide carbonique, comme l'a observé le premier le célèbre et trop infortuné Lavoisier. M. Guilton a fabriqué de l'acier en substituant au charbon ordinaire un diamant brut. (Annales de chimie, tome XXXI, page 72 à 112, et page 328 à 336).....	Il se trouve dans la terre, sur-tout aux Indes-Orientales.
Sous l'état solide.....	PHOSPHORE.....	Corps blanc; transparent.....		Corps blanc, transparent, lamelleux.....	Cristallisé en octaèdre allongé.....	Le phosphore est fusible à 36 degrés du thermomètre de Réaumur, volatil à 100 degrés. Brûlant de trois manières; 1°. très-lentement à toute température connue, et sur-tout à la lumière, où il se recouvre d'une croûte d'huile rouge; 2°. à une température de quelques degrés au-dessus de zéro, presque sans chaleur, avec une flamme blanchâtre, une odeur herce et formation d'acide phosphoreux; 3°. à 60 degrés, rapidement avec une flamme vive et très-brillante, une chaleur violente, sans odeur sensible, et en formant de l'acide phosphorique. Il s'unit bien à l'hydrogène, au carbone et sur-tout au soufre. Il enlève l'oxygène à plusieurs métaux, et le sépare des acides en rendant à leurs oxydes la forme et l'état métalliques.....	Il existe dans les minéraux et les végétaux, au moins aussi souvent et aussi abondamment que dans les animaux, auxquels on l'attribue autrefois exclusivement.
	SOUFRE.....	Odeur sulfureuse par le frottement; couleur jaune de citron.....	2,033, étant natif..... 1,9907, étant fondu.....	La réaction du soufre est double à un haut degré, et sensible même à travers deux faces parallèles. Sa durée est très-faible, avec une espèce de craquement lorsqu'on l'écrase. Si on le tient un instant dans la main fermée, et qu'on l'appuie de la poignée, on l'entend pétiler. Son électricité se résine par le frottement; son odeur est nulle lorsqu'il n'est point chauffé ou qu'il brûle rapidement; suffocante pendant sa combustion lente. Sa cassure est conchoïde, élatique. Sa couleur est le jaune de citron.....	Forme primitive, l'octaèdre à bases rhombes; molécule intégrante; tétraèdre irrégulier.....	Le soufre est fusible à une chaleur supérieure à celle de l'eau bouillante, s'épand sur le feu, se sublime, se cristallise par le refroidissement; il a trois manières de brûler; 1°. à une douce chaleur, et après sa fusion il devient un oxyde rouge ou brun sans s'enflammer; 2°. à une chaleur plus forte il prend une flamme pleine, répand une odeur sulfureuse et forme de l'acide sulfurique; 3°. à une haute température il brûle rapidement avec une flamme blanchâtre sans odeur, et il produit de l'acide sulfurique. Il s'unit à l'hydrogène qui le dissout, forme avec lui un gaz délétère, d'une fétidité insupportable, se dissolvant dans l'eau, et imitant les eaux sulfureuses naturelles.....	On le trouve dans le sein de la terre, et le quelques fois; dans les rochers végétaux et animaux.



TABLEAU

DES SUBSTANCES MÉTALLIQUES AVEC LEURS CARACTÈRES PRINCIPAUX.

SECTION DES MÉTAUX.	ESPÈCES.	CARACTÈRE ESSENTIEL.	CARACTÈRES PHYSIQUES.		NOMS des AUTEURS de découverte.	ANNÉES.	CARACTÈRES GÉOMÉTRIQUES.	CARACTÈRES CHIMIQUES.	LIEUX D'OÙ ON LES RETIRE. SUBSTANCES QUI LES CONTIENNENT.	
			PESANTEUR SPÉCIFIQUE.	POIDS DU PIED CUBE.						CARACTÈRES GÉNÉRAUX.
Acidifiables.	Arsenic.	Répandant une odeur d'ail par l'action du feu.	Etant fondu, 8,308. <i>Berg.</i> Etant natif, 5,7633. <i>Briss.</i>	Il est gris, brillant comme l'acier, fragile, noircissant promptement à l'air.	Brissou. . .	18 ^{siècle} .	Etant sublimé il forme des cristaux que <i>Romé-de-Lisle</i> regarde comme des octaèdres aluminiformes. . .	Il brûle avec une flamme bleue et une odeur d'ail, se convertissant en deux acides, l'arsénieux et l'arsénique; le premier est très-volatil, le second très-fixe. . .	Il est souvent combiné dans les mines avec divers métaux, tels que le cobalt, le nickel, le fer, d'après <i>Bergman</i> .
	Chrome.	Très-fragile, offrant dans son intérieur des points compacts et formés de grains serrés, avec des aiguilles entrelacées dans tous les sens, et laissant des espaces vides entre elles. Il est blanc-grisâtre.	Vauquelin. .	1792.	Peu fusible, oxydable en vert, acidifiable en poudre rouge, par l'acide nitrique; colorant les verres, les minéraux, la porcelaine, par la fusion: il est très-rare.	<i>M. Vauquelin</i> a découvert ce métal dans un minéral anciennement nommé <i>Plomb rouge</i> (Plomb chromé de <i>Hauy</i>), et qui se trouve en Sibérie. Voy. Journal des Mines, t. VI, p. 737 et suiv. On le retrouve également en France, dans le département du Var, mais combiné avec le fer.
	Molybdène.	Doux et gras au toucher. Tache les doigts, et laisse des traces d'un brillant argentin.	6,0000.	Poudre ou grains noirsâtres, brillants, agglutinés, cassans. .	Schéele. . .	1778.	Très-peu fusible, se brûlant d'abord en oxide blanc, volatil, prisanique; se changeant bientôt après en acide qui prend facilement une couleur bleue à mesure qu'il se désacidifie. . .	Trouvé en Islande, en Suède, en Saxe, en Espagne, en France; celui d'Islande est par lamelles dans du feldspath rouge mêlé de quartz; celui de Norberg en Suède est accompagné de fer; il en est de même à Altenberg en Saxe.
	Columbium.	5,918.	Il est tendre et facile à briser; sa cassure est granuleuse, à grains fins dans un sens, et un peu lamelleuse dans l'autre; récemment cassé, il a une couleur grise, éclatante, mais elle devient plus foncée par le contact de l'air. Sa raclure est brune.	Hatchett. .	1802.	Les acides nitrique, muriatique et sulfurique n'agissent que très-faiblement sur lui. Etant obtenu à l'état d'acide, il est en flocons blancs, formant avec la potasse un sel en écailles brillantes.	Ce nouveau métal, dont on doit la connaissance à <i>M. Hatchett</i> , a été observé par lui, dans une substance rayonnée du Massachusetts, province des Etats-Unis. Voy. Journal de Physique, t. LIV, p. 321 et suiv.
	Tungstène.	Pesant, d'une dureté mé- diocre.	<i>Brissou</i> , 6,0665. <i>Kirwan</i> , 4,99 à 5,8.	424 livr. 10 onces 3 gros 60 grains. . .	Il est gris-blanc, très-pesant et d'une dureté médiocre. . .	Schéele. . .	1781. .	Ses cristaux sont des octaèdres. <i>V. Chaptal</i>	Friable, presque infusible, presque indissoluble dans les acides, quoique très-oxydable et acidifiable par l'air et le calorique; son oxide se dissout facilement par l'action de plusieurs autres acides.	Trouvé à Bitsberg, à Riddarhätta, à Maricouberg, à Altenberg en Saxe; à Sauberg près d'Elmstedt. <i>Raspe</i> a annoncé dans les Annales de <i>Chemie</i> , juin 1785, deux mines de ce métal dans la province de Cornouailles. <i>V. Chaptal</i> .
Cassans.	Antimoine.	Grandes lames très-bril- lantes (pur). . .	6,7021.	Sa consistance est très-fragile; son tissu lamelleux; sa couleur le blanc d'étain.	Divisible à la fois parallèlement aux faces d'un octaèdre régulier, et à celles d'un dodécèdre rhomboidal, étant natif.	Dur à fondre, donnant par la combustion à l'air un oxide blanc, sublimé et cristallisé, qui se vitrifie en couleur lya- cinthe, et qui passe au jaune, orange, brun et noir. <i>V. pour</i> ses combinaisons, <i>Fourcroy</i>	Ce métal se trouve sous quatre états différents dans le sein de la terre; 1 ^o , sous forme de métal; 2 ^o , combiné avec l'arsenic; 3 ^o , minéralisé par le soufre; 4 ^o , à l'état d'oxide. <i>Ant. Swad</i> l'a trouvé natif, à Sahlberg en Suède, <i>Almonet</i> , à Almonet en Dauphiné. <i>V. Chaptal</i> .
	Bismuth.	Disposé en lamelles et éclatant (pur). . .	9,0202 natif, 9,8227 fondu.	Sa dureté est peu considérable, il est très-fragile et réduci- ble en grenaille sous le marteau; son tissu est très-lamelleux; sa couleur blanc-jaune-très-brillante.	Natif; forme primitive, octaèdre régulier; molécule intégrante; té- traèdre régulier.	Fusible à la simple flamme d'une bougie; soluble avec effe- vescence dans l'acide nitrique, en y répandant un nuage d'un vert jaunâtre. L'addition d'une petite quantité d'eau pure le précipite de ses dissolutions par les acides.	Ce métal natif se trouve, d'après <i>Wallenius</i> et <i>Cronstedt</i> , dans les mines de Schmelberg en Saxe, et aussi combiné avec l'arsenic, le soufre, etc. <i>V. Chaptal</i> .
	Cobalt.	8,5384.	Sa consistance est d'être cassant et facile à pulvériser; son tissu, à grain fin et serré; sa couleur, le blanc d'étain. Magné- tique, agissant par attraction sur les deux pôles de l'aiguille aimantée; susceptible d'acquiescer lui-même des pôles.	Brandt.	18 ^{siècle}	Difficile à fondre; donnant un oxide bleu par la vitrification, et rose par les réactifs. Soluble avec effervescence dans l'acide nitrique. Son oxide fondu avec le borax le colore en bleu. . .	Ce métal est combiné dans le sein de la terre, avec le soufre, l'arsenic et autres substances métalliques; il est minéralisé par le soufre et l'arsenic dans la mine de Banská, à Riddarhätta. <i>V. Chaptal</i> .
	Manganèse.	6,8500.	Sa ductilité est d'être un peu malléable; son tissu à grain fin, fragile; couleur blanc-grisâtre.	Schéele.	1774.	Très-difficile à fondre, peut-être même plus que le fer, selon <i>Bergman</i> . Exposé au feu avec le contact de l'air, il s'y réduit en oxide d'abord blanchâtre, qui passe au rouge de rose, enquel succède le rouge pourpre, le violet, le brun et le noir, d'après <i>Fourcroy</i>	Presque toutes les mines de fer spathique, blanches, contiennent du manganèse. <i>V. Chaptal</i> . <i>Laplace</i> a décrit treize variétés du manganèse cristallisé, trouvées dans les Pyrénées. Voy. Journal de Physique, janvier 1780, page 67.
	Tantale.	Gris-noirâtre peu éclatant.	6,5 oxyde.	La cassure du métal réduit, est d'un gris-noirâtre peu écla- tant.	Ekeberg. . .	1801.	Insoluble dans tous les acides, de quelque manière qu'on s'y prenne, seulement ils ramènent le tantale métal à l'état d'oxide bleu qui lui-même est encore insoluble. . .	On le trouve en Finlande, province de Suède, dans la paroisse de Kimito, où il est disséminé dans une roche composée de quartz blanc micacé, et coupée par des veines de feldspath laminaire rouge, qui sert immédiatement de gangue au tantale. Composé de tantale uni au fer et au manganèse. Voyez Journal des Mines, t. XII, p. 256 et suivantes.
Oxydables.	Tellure.	Gris blanc lamelleux. . .	6,1150.	Consistance, très-fragile; couleur, le gris-blanc, très-bril- lant. Structure lamelleuse. . .	Klaproth.	1798.	Il brûle au chalumeau avec une flamme vive, d'une couleur bleue, qui verdit un peu sur les bords; ensuite il se volatilise en fumée blanchâtre, en répandant une odeur de rose. Solu- ble dans l'acide nitrique, sans que la couleur de cet acide cesse d'être claire.	Ce métal existe dans le sein de la terre, à l'état natif, uni à l'or et à d'autres substances métalliques, par une de ces associations qui pa- raissent accidentelles. Il a été trouvé dans les mines d'or de Tran- silvanie.
	Titane.	Rouge-brun, divisible parallèlement aux faces d'un prisme rectangulaire, d'où se soude l'axe sur la diagonale de ses bases. (Oxide de titane). . .	Oxide 4,1025 et 4,2469.	Durété, rayant le verre, et difficile à broyer; couleur, rouge- brunâtre, tirant quelquefois sur le rouge-jaune; transpa- rence, opaque en général, les fragments minces, et les cristaux aiguillés sont quelquefois transparents. Electricité, médiocre- ment électrique par communication. (Oxide de titane). . .	Klaproth. . .	1795. .	Prisme quadré droit à bases car- rées. Forme primitive de l'oxide. . .	Ce métal est oxydable en blanc et insoluble par les acides. . .	Le titane oxyde le plus anciennement connu, a été trouvé en Hante- Hongrie, dans la partie des monts <i>Krapack</i> , qui sépare les plaines du comitat de Zips de celles du comitat de Neosohl: il a pour gangue un quartz micacé. On en trouve aussi en France à Saint-Victor, près de Limoges, à Baytrago en Espagne, à Gamouen en Norvège, à Menac dans le comté de Cornouailles, en Angleterre, etc. <i>V. la</i> <i>Minéralogie de Hauy</i> .
	Uranie.	6,4400.	Couleur, gris foncé un peu éclatant; dureté, assez tendre pour être entamé par le couteau. . .	Klaproth. . .	1789.	Presque infusible, difficilement oxydable; donnant un oxide jaune et vert de serein. Soluble dans l'acide nitrique. . .	Klaproth l'a découvert dans une substance que l'on regardait comme une variété de la blende, à Joachimsthal, c'est-à-dire la vallée de Saint-Joachim, ville et vallée de Bohême. Voy. la minéralogie de <i>Hauy</i> .

SUITE DU SECOND TABLEAU DES SUBSTANCES MÉTALLIQUES AVEC LEURS CARACTÈRES PRINCIPAUX.

SECTION DES METAUX.	ESPECES.	CARACTERE ESSENTIEL.	CARACTERES PHYSIQUES.			NOMS des AUTEURS de découvertes.	ANNÉES.	CARACTÈRES GÉOMÉTRIQUES.	CARACTERES CHIMIQUES.	LIEUX D'OÙ ON LES RETIRE SUBSTANCES QUI LES CONTIENNENT.	
			PESANTEUR SPÉCIFIQUE.	POIDS DU PIED CUBE.	CARACTÈRES GÉNÉRAUX.						
Demi-douces.	Oxidables...	Nickel.....	9,0000.....		Couleur, le blanc avec une nuance de gris; magnétisme agissant par attraction sur l'aiguille aimantée, et susceptible d'acquiescer des pôles, comme l'a observé M. Hanx.	Cronstedt.	1754.		Donne un oxide vert par le calorique et l'air. L'acide nitrique et l'acide muriatique le dissolvent et forment des substances salines cristallisables.	On l'a trouvé dans le Dauphiné et les Pyrénées en arrachant de la pierre calcaire pour bâtir à Barèges et vis-à-vis Saint-Sauveur. On trouve de petits filons de nickel dans le spath calcaire. V. Chaptal.	
		Mercury.....	13,5681.....	949 livres.....	Ce métal a l'apparence et le brillant métalliques, et acquiesce même la malléabilité lorsqu'on lui fait perdre la fluidité par un froid convenable.				Fusible à 30 degrés du thermomètre de Réaumur; congelable à 48 sous zéro du même thermomètre; bouillant à 130 degrés du thermomètre indiqué; s'oxidant en noir (Ethiops per se) par la simple division.	On a trouvé le mercure sous cinq états différents dans le sein de la terre; 1°. à l'état vierge, à Montpellier; 2°. en oxide solide venant d'Idria dans le Frioul, d'un rouge-brun; 3°. en muriate, dans la mine de Muschel-Lansberg dans le duché de Deux-Ponts. Sage en a retiré 86 liv. par quintal; 4°. amalgamé avec d'autres métaux, tels que l'or, l'argent, l'arsenic, le cuivre, etc.; 5°. minéralisé par le soufre, il en résulte du cinabre ou de Pélusops, suivant sa couleur. V. Chaptal, tom. 2, p. 369.	
	Oxidables...	Zinc.....	7,1908.....		Malléable jusqu'à un certain point; se brisant très-difficilement par la percussion: étant classé sous le fondre, il devient très-cassant, et peut être alors pulvérisé dans un mortier, au lieu que l'action de la chaleur augmente la ductilité des autres métaux.			Octaèdre à bases rectangulaires, étant oxidé; dodécèdre rhomboïdal étant sulfuré.	Le plus inflammable des métaux; combustible en répandant une flamme brillante, qui entraîne avec elle des flocons blancs et légers. Soluble dans les acides nitrique et sulfurique, etc.	Le zinc nous est offert par la nature sous divers états; 1°. à l'état d'oxide venant de Fribourg; 2°. à l'état sulfuré cristallisé sous diverses formes, et sous plusieurs couleurs, telles que le jaune, le rouge et le noir. On a trouvé de la blende jaune, transparente et phosphorique, à Schaffenberg, à Maronne dans les montagnes de l'Oron, à 3 lieues de Grenoble, il se trouve aussi à l'état de sulfate. V. Chaptal.	
		Cuivre.....	8,8735.....	545 livres.....	Le cuivre est un métal rouge échant, dur, élastique et sonore; la ténacité de ce métal est telle, qu'un fil de cuivre d'un dixième de pouce de diamètre peut soutenir un poids de 299 livres 4 onces avant de se rompre.				Ce métal est susceptible d'affecter une forme régulière. Mongez en a vu des cristaux en pyramides quadrangulaires solides, quelques fois implantés les uns dans les autres.	Combustible avec une flamme verte, ayant des oxides brun bleu et vert. Soluble avec effervescence dans plusieurs acides. V. Fourcroy.	Le cuivre se trouve sous diverses formes dans le sein de la terre; 1°. à l'état natif, ayant pour gangue du quartz ou une terre marneuse brunoire, à Kamsdorf en Saxe. V. Sage, Analyse de Chemie, t. 3, p. 205; on en trouve aussi à Saint-Sauveur; 2°. minéralisé par le soufre d'une couleur d'or, venant de Cornouailles, prov. marit. d'Angle; 3°. à l'état gris minéralisé par l'arsenic; 4°. à l'état gris antimonial. V. Chaptal, t. 2, p. 351.
	Oxidables...	Etain.....	7,2914.....	510 livres 6 onces 2 gros 58 grains.....	Sa dureté, sa ductilité, sa ténacité, son éclat, sont supérieurs à ceux du plomb; il est le plus fusible des métaux ductiles; sa ténacité est telle, qu'un fil d'un dixième de pouce de diamètre peut supporter 49 livres 8 onces sans se rompre; plié en différents sens, il fait entendre un petit craquement.				La Chenaye a fait cristalliser l'étain; il a obtenu des prismes réunis en faisceaux.	Très-fusible, très-combustible; donnant un oxide blanc qui trouble la transparence du verre et le convertit en caillou. L'acide nitrique dévore l'étain; la décomposition de ce dissolvant est si prompte, qu'on voit dans le moment précipiter le métal en oxide blanc.	L'étain se trouve à l'état d'oxide à la mine de Cornouailles; la mine d'étain est ou blanche ou colorée; la blanche est celle de Cornouailles, la colorée est celle qui contient du fer et quelquefois du cobalt; il y est aussi à l'état de sulfure.
		Fer.....	7,2079.....	530 livres (forgé).....	Très-dur, susceptible d'un beau poli; on peut le tirer en fil très-fin dont on fait des cordes de clavessin, il est attirable à l'aimant, donnant du feu avec le quartz. Sa dureté est supérieure à celle des autres métaux, ainsi que son élasticité, sa ténacité est moindre que celle de l'or.				Grignon a observé que le fer fondu et refroidi lentement cristallisait en octaèdres presque toujours implantés les uns dans les autres. Chaptal possède un morceau de fer tout hérissé de petites pyramides tétraédres applatées et tronquées.	Ce métal est soluble par tous les acides; très-difficile à fondre.	Le fer est le métal le plus répandu dans la nature; presque toutes les substances minérales en sont colorées. Il existe aussi dans le règne végétal. Le fer natif d'Eisenstock en Saxe, a été observé par Lehmann; plusieurs minéralogistes en ont trouvé dans divers autres lieux. Voyez Chaptal et les ouvrages de minéralogie, pour connaître les variétés des mines ferrugineuses.
	Bien ductiles.	Plomb.....	11,3523.....	794 livres 10 onces 4 gros 44 grains.....	Ce métal est le plus mou, le moins tenace, sonore et élastique, et un des plus pesants des métaux.				Mongez a obtenu des cristaux qui représentent des pyramides quadrangulaires couchées sur le côté.	Donne un oxide blanc, jaune ou rouge, suivant la quantité d'oxygène qu'il contient; oxide le plus vitrifiable de tous. Soluble dans les acides.	Le plomb se trouve à l'état natif, sulfuré, arsenié, chromé, carboné, phosphaté, arsenié, etc. dans le sein de la terre. Le renvoie les lecteurs à la minéralogie de M. Hanx pour en connaître les détails précis.
		Argent.....	10,4743.....	712 livres.....	Ce métal n'a ni odeur ni saveur; il est fort tenace, très-ductile.				Ramcaux composés d'octaèdres implantés les uns dans les autres, étant natif.	Inaltérable à l'air; se fondant à une chaleur assez forte; volatil par un feu violent, sans calciner. Soluble dans les acides, etc.	L'argent se présente sous cinq états dans la terre; 1°. argent vierge ou natif dont Albinus trouva, en 1478, à Schneeberg, un bloc d'argent natif pesant 400 quintaux; 2°. minéralisé par le soufre; 3°. minéralisé par le soufre et l'arsenic; 4°. avec l'antimoine minéralisé par le soufre; 5°. en muriate; 6°. allié avec divers métaux. V. Hanx.
	Difficilement oxidables...	Or.....	19,258.....	1,348 liv. par. fondu et non forgé.....	Ce métal est, après le platine, le plus parfait, le plus ductile, le plus tenace et le plus inaltérable de tous les métaux connus.				L'or natif se trouve en octaèdres tronqués, quelquefois en prismes tétraédres terminés par des pyramides à quatre pans.	L'or est moins combustible, oxidable et altérable par le contact de l'air que l'argent. Soluble dans l'acide nitro-muriatique.	L'or étant très-peu altérable, il est presque toujours à l'état natif; il se trouve dans les mines de Boïcia en Transylvanie; dans celle de la Gaudette, à quelques lieues d'Allemont dans le ci-devant Dauphiné, etc. Ce métal est quelquefois minéralisé par le soufre à l'aide du fer. Les pyrites aurifères sont fréquentes au Pérou, en Sibérie, en Suède, en Hongrie. Pour leurs analyses, voy. les ouvrages de chimie.
		Platine.....	15,6017 unific. 19,2581 fondu.	1094 liv. 11 onces 7 gros 17 grains brut..... 1365 livres fondu et purifié..... 1423 liv. 8 onces 7 gros 64 grains forgé et purifié.	Ce métal est le plus pesant des métaux; son élasticité étant natif est résineuse par le frottement quand il est isolé. La dureté, la ténacité du platine natif sont inférieures à celles du fer; il est inférieur à l'or pour la ductilité. Sa couleur, avant d'être épuré, est le blanc livide.	Antonio Ulloa	1733.			Le plus infusible, le moins combustible, le moins altérable des métaux; s'alliant avec l'or. Soluble dans l'acide nitro-muriatique.	Ce métal se trouve confondu avec les sables aurifères dans l'Amérique méridionale, près des montagnes des districts de Novita et de Cytara. V. Chaptal et la minéralogie d'Hanx.
Cérium.....		Le blanc-grisâtre éclatant.			Tissu, lamelleux; consistance, très-cassant.	Hisinger et Berzelius.	1805.		Ce métal s'unit à l'oxygène dans différentes proportions. Oxidé au premier degré, en blanc; second degré, en rouge; soluble au premier degré dans les acides; peu soluble au second degré. V. Annales d'Hist. Nat., t. V, p. 405 et suiv., par Vanquelin.	Ce métal a été trouvé à Rhyda-Rhyon, en Suède, dans une mine de cuivre appelée Bastnas, ou Saint-Germain-Kopparberg. Il est mélangé l'orthoclase natif et verdâtre, de mica, de cuivre pyriteux, de bismuth et de molybdène sulfuré.	Ce métal fut découvert dans le platine, en cherchant à connaître la cause des couleurs différentes qu'affectent certains sels de platine. V. Descotils, Journal des Mines, t. XV, p. 46 et suiv., Fourcroy et Vanquelin, Annales de Chimie, t. LIX, p. 188 à 224, et t. LX.
	Platine.....	Blanc un peu livide, à-près comme le platine.			Fragile et facile à réduire en poudre.	Descotils, Fourcroy, Vanquelin.	1804.		Ce métal est susceptible de quatre degrés d'oxidation; oxidé au premier degré, ses dissolutions dans les acides sont blanches, vertes dans le second, rouges dans le troisième, et le quatrième, sans couleur. Ce quatrième oxide est soluble dans l'eau, il passe avec elle pendant la distillation, en répandant une odeur très-sensible d'acide muriatique oxigéné ou de raifort.		

ANNOTATIONS.

Depuis la découverte du ptène par les chimistes français, M. Smithson Tennant a publié un mémoire dans lequel il annonce que ce nouveau métal est lui même composé de deux métaux, qui ont chacun des caractères qui les distinguent de tous les métaux connus jusqu'à ce jour; il donne au premier, qui abonde dans le mélange, et qui a presque tous les caractères du ptène, le nom d'*iridium*, et au second celui d'*osmium*. (Voyez Bibliothèque britannique, tome XXVIII, page 54 et suiv.) Plus récemment encore, un autre chimiste anglais, M. le docteur Wollaston, a inséré dans le même recueil (tome XXVIII, page 230 et suiv.), un mémoire où il décrit les propriétés d'une troisième substance métallique, qu'il dit exister dans le platine, et à laquelle il donne le nom de *rhodium*. Ce même chimiste croit que le *palladium* de M. Chenevix est un quatrième métal particulier qui se trouve dans le platine. MM. Fourcroy et Vanquelin viennent de publier (Annales du Muséum d'Histoire Naturelle, t. VII, p. 401 à 409), un mémoire ayant pour titre: *Notice sur les propriétés comparées des quatre métaux nouvellement découverts dans le platine brut, lue à la séance de l'Institut du 17 mars 1806*. Le lecteur y trouvera tous les renseignements dont il peut avoir besoin pour reconnaître et distinguer entre eux ces différents métaux.

REMARQUE.

Si l'existence de ces trois derniers métaux, l'*osmium*, le *rhodium* et le *palladium*, est admise par les chimistes, le nombre des corps de cette classe sera de vingt-huit, et même de vingt-neuf, si la découverte annoncée par M. Richter de Berlin (Moniteur du lundi 25 prairial de l'an XIII), est également confirmée. Suivant M. Richter, le fer, le nickel et le cobalt ne sont pas les seuls métaux attirables à l'aimant; il en existe un quatrième nouveau qui jouit de cette propriété; il l'a nommé *niccolum* parce qu'il accompagne ordinairement le nickel et a beaucoup de ressemblance avec lui. Ce métal se trouve avec le nickel, dans les mines de cobalt de Tatfield, et dans l'eau mère du sulfate de cuivre de Rothentherg. La lettre qui annonce cette découverte a été traduite de l'allemand, par M. A. M. D. Guilbert, officier de santé à l'armée d'Hanovre; elle présente les caractères du *niccolum* comparativement à ceux du nickel.



DES SUBSTANCES ALKALINES ET TERREUSES, AVEC LEURS CARACTÈRES PRINCIPAUX.

		ESPECES.	COULEURS.	CARACTÈRES ESSENTIELS.	NOMS des auteurs des découvertes.	ANNÉES.	PROPRIÉTÉS CHIMIQUES.	SUBSTANCES D'OU ON LES RETIRE.
Acides.....		Alumine.....		Douce sous le doigt; happant à la langue; prenant l'eau avec avidité, et s'y délayant. Voy. Chaptal.			Durissant au feu; s'unissant à la plupart des acides, avec lesquels elle forme des sels astringens; se séchant en feuillets; prenant une grande dureté par son mélange avec l'eau et la silice. Très-soluble dans les espèces d'alkalis fixes nommés potasse et soude.	Contenue en très-grande quantité dans les argiles, les glaises, les schistes, les stéatites, etc.
		Glucine.....	Blanche.....	Inspide; happant à la langue.	Vauquelin.....	1797..	Insoluble à l'air; ne s'unissant qu'à l'hydrogène sulfuré parmi les combustibles; insoluble dans l'eau, formant avec ce liquide une pâte sans liant; devenant avec les acides des sels sucrés; plus attirée par les corps que l'alumine et la zircone, qu'elle en sépare.	Elle a été trouvée dans le béril et l'éméraude. On la sépare de l'alumine, avec laquelle elle se trouve confondue dans ces deux pierres par le carbonate d'ammoniaque.
		L'Ytria.....	Blanche.....	Fine.	Gadolin.....	1794..	Insoluble dans les alkalis caustiques; distinguée par la de l'alumine et de la glucine; précipitable de ses sels astringens ou un peu sucrés, par l'acide oxalique ou le prussiate de potasse; plus attirée par quelques acides que la glucine; précipitée comme les autres terres, par l'ammoniaque.	Trouvée dans une pierre d'Yttria en Suède; faisant plus du tiers de cette pierre.
		Silice.....		Elle est rude au toucher; elle use et raye les métaux.			Elle est infusible; indissoluble dans l'eau et dans la plupart des acides. <i>Bergman</i> avait annoncé que l'eau pouvait la dissoudre, et <i>Kirwan</i> a prétendu que 10,000 parties d'eau peuvent en tenir une de silice en dissolution, à la température de l'atmosphère, et peuvent même se charger d'une plus grande quantité, si on élevait la température de ce liquide. Voy. <i>Chaptal</i> , tome II, page 14. Soluble par les alkalis à un grand feu, et formant avec eux le composé connu sous le nom de verre. Sa pesanteur spécifique est de 2,65.	On la trouve abondamment dans le sable, le quartz, le silex, l'agate, le jaspé, le grès, et la plupart des pierres scintillantes, dont elle fait la base.
Terres.....		Zircone.....	Blanche.....	Poussière fine, douce, insipide.	Klaproth.....	1792..	Infusible au chalumeau; demi-fusible au feu de forge; devenant par là grisé, dure et cassante, rayant le verre, et pesant quatre et un tiers plus que l'eau; inaltérable à l'air; formant avec l'eau, quand elle est divisée, une gelée couleur de corne blonde; ne s'unissant à aucun corps combustible: peu soluble dans les acides, s'y dissolvant bien dans l'état de poudre dans les alkalis fixes; formant d'ailleurs avec les acides des sels différens de ceux de la glucine, de l'alumine et de l'yttria.	Trouvée dans le jargon de Ceylan et l'hyacinthe.
		Magnésie.....	Très-blanche.	Elle est légère, friable, amorphe, insipide, un peu douce au palais; n'ayant point de saveur sensible sur la langue.	Black.....		Elle verdit le sirop de violette et les fleurs de mauve: infusible; se resserrant un peu et devenant phosphorique par la chaleur; inaltérable par l'air, et ne s'unissant que très-difficilement au phosphore, au soufre et à l'hydrogène sulfuré; insoluble dans l'eau, ne formant avec elle qu'une pâte peu liante; s'unissant à tous les acides, et donnant avec eux des sels presque toujours amers, très-dissolubles et déliquescents. Elle sert en pharmacie pour dissoudre ou suspendre dans l'eau le camphre, l'opium, les résines et gommes-résines; faisant dans la nature un des principaux matériaux constitutifs des pierres nommées stéatites, ardoises, amiantes, etc. Sa pesanteur spécifique est de 2,33. <i>Kirwan</i>	On l'obtient précipitée du sulfate de magnésie naturel par les alkalis.
Alkalines....		Chaux.....		Saveur âcre, chaude, presque caustique, désagréable et urticaire.			Elle verdit fortement la couleur des raves, des mauves, des violettes; elle est infusible au plus grand feu, attirant l'eau atmosphérique, qui la divise, la fendille, la gonfle, et la blanchit dans son extinction à l'air; s'échauffant beaucoup avec l'eau, en dégageant une très-grande quantité de calorique; souvent phosphorescente dans cette extinction; se dissolvant dans moins de 600 parties d'eau, et formant un liquide âcre, urticaire, qu'on nomme eau de chaux; attirant dans l'état de dissolution, l'acide carbonique de l'atmosphère, et formant à sa surface une croûte de craie, improprement nommée crème de chaux; se troublant et se précipitant par l'air expiré du poulmon; s'unissant bien au phosphore par la chaleur, et donnant un phosphore rouge qui pétille en donnant du gaz hydrogène phosphoré, quand on le jette dans l'eau; se combinant aussi avec le soufre, et avec tous les acides; formant des sels calcaires, tantôt insipides et indissolubles ayant l'apparence pierreuse, tantôt très-âcres et très-dissolubles, suivant la diversité des acides.	La chaux est une des terres les plus abondantes dans la nature; elle forme une portion considérable des montagnes secondaires; combinée dans son état salin, avec l'acide carbonique; extraite de ce composé naturel nommé craie ou pierre calcaire, par l'action du feu ou de la chaleur.
Composés..		Ammoniaque.	Blanche.....	Saveur éminemment âcre et caustique; odeur vive et pénétrante, stimulant fortement les fosses nasales.	Berthollet.....		L'ammoniaque est un des fluides élastiques qui ont le plus d'affinité pour le calorique. Il diffère des quatre alkalis suivans par sa forme de gaz dissout dans le calorique; par celle de liquide, lorsque ce gaz est condensé dans l'eau; par l'impossibilité lui donner la forme solide, puisqu'il ne commence à cristalliser qu'à un froid de 40 degrés au-dessous de 0; par sa solubilité dans l'air; par sa décomposition connue à l'aide de l'électricité électrique, des oxides métalliques, des acides nitrique et muriatique oxygéné. Il est composé d'une partie d'hydrogène et de cinq parties d'azote; découvert par Berthollet. Il verdit les couleurs bleues des végétaux; il se combine très-facilement avec les acides, et agit rapidement sur les sels neutres; il n'agit autrement sur le carbone, le soufre et le phosphore, comme les autres alkalis.	On l'obtient des substances animales à l'état de putréfaction; dans les laboratoires chimiques, on le retire du muriate d'ammoniaque traité avec la chaux.
Alkalis.....		Baryte.....	D'une très-grande blancheur étant pure. V. <i>Chaptal</i>	Verdisant les couleurs bleues des végétaux; masse percuse, âcre et brillante; efflorescente à l'air; absorbant l'eau avec sifflement.	Schéele.....	1774..	Elle verdit fortement les couleurs bleues végétales; sa pesanteur est à celle de l'eau comme 4 est à 1. Elle est fusible au chalumeau; à l'air humide elle se gonfle, se boursouffle, blanchit, et s'éteint plus vite que la chaux très-vive; elle acquiert un cinquième de poids dans cette extinction rapide; unie avec le phosphore, elle donne par la chaleur un phosphore brun; elle est également fusible avec le soufre, en une masse d'un jaune-rouge, très-soluble. Elle bouillonne et s'échauffe vivement avec l'eau qu'elle solidifie, et avec laquelle elle cristallise en filets soyeux. Elle est soluble dans vingt parties d'eau froide et dans deux d'eau bouillante; elle cristallise par le refroidissement en longs prismes à quatre pans efflorescens à l'air, elle s'unit à tous les acides, et y adhère plus que toutes les autres bases.	Elle n'existe jamais pure dans la nature, mais combinée le plus souvent avec les acides carboniques ou sulfuriques.
		Potasse.....	Blanche.....	Sous forme sèche, solide, quelquefois cristallisée en prismes carrés comprimés; saveur âcre et caustique, rongant la peau.			Elle verdit les couleurs bleues des végétaux; soluble dans la moitié de son poids d'eau; attirant l'acide carbonique de l'atmosphère; s'unissant au soufre, à quelques oxides métalliques et avec tous les acides, auxquels elle adhère moins que la baryte et plus que les autres alkalis.	Elle provient de la cendre de bois, calcinée. On l'avait autrefois regardée comme un des matériaux exclusifs des végétaux mais Klaproth et Vauquelin l'ont trouvée dans plusieurs pierres, sur-tout dans la leucite, le feldspath et quelques produits des volcans.
		Soude.....		Sous forme sèche, solide et cristallisable; saveur âcre et caustique.			Elle verdit les couleurs bleues végétales; elle diffère de la potasse, en ce qu'elle forme des sels tous différens, avec les acides, que la potasse; plus vitrifiable avec la silice, elle se dessèche plus vite à l'air; elle forme des sels solides avec les huiles, et cède à la potasse l'acide avec lequel elle se trouverait unie; mais elle ressemble à la potasse par sa forme, sa causticité, sa fusibilité, sa déliquescence, etc.	Retirée des plantes marines (<i>salsola kali</i> , <i>salsola soda</i>), par leur incinération.
		Strontiane...		Saveur âcre.	Klaproth.....	1793..	La strontiane fut confondue avec la baryte, mais elle en diffère, 1°. par une forte phosphorescence étant pénétrée du feu; 2°. par sa solubilité beaucoup moindre, puisqu'il faut au moins deux cents parties d'eau à 10 degrés pour la dissoudre; 3°. par son attraction beaucoup plus faible pour les acides, puisque la baryte, la potasse et la soude l'en séparent; enfin par la couleur rouge purpurine qu'elle donne à la flamme lorsqu'elle y est mêlée.	Découverte dans un fossile de Strontian en Ecosse, d'où elle tire son nom; combinée dans la nature avec les acides carbonique et sulfurique; elle existe aussi dans la montagne de Montmartre, près de Paris.

DES ACIDES, PAR M. FOURCROY.

CLASSES.	GENRES.	ESPECES.	CARACTÈRES DES ESPECES.
1 ^{re} CLASSE. Acides à radicaux simples et connus.	Acide carbonique.	Produit de la combustion du charbon. Gazeux, méphitique, presque inodore, le plus faible et le plus indécomposable des acides.
		— phosphorique.	Formé par le phosphore brûlé rapidement. Très-lourd, vitrifiable, très-aigre, sans emeticité, donnant du phosphore avec le charbon rouge.
		— phosphoreux.	Moins oxygéné, phosphoré que le précédent; donnant une fumée blanche et une flamme phosphorique, par la chaleur.
		— sulfurique.	Soufre entièrement brûlé, âcre, caustique, inodore; charbonnant les composés organiques; très-lourd; donnant du soufre avec le charbon rouge.
		— sulfureux.	Odorant, gazeux, irritant, comme le soufre qui brûle en bleu; décolorant et blanchissant les couleurs végétales et animales.
		— nitrique.	Un des plus décomposables et par suite nn des plus variables dans sa nature: en perdant l'oxygène, il passe, 1°. à l'état de gaz nitreux ou oxyde d'azote, insoluble dans l'eau, et rougissant par le contact de l'air; 2°. à l'état de gaz oxyde d'azote, soluble dans l'eau, et ne rougissant point à l'air: il enflamme le charbon, le phosphore, le soufre, les huiles et quelques métaux: il détruit les miasmes animaux et désinfecte les lieux les plus infectes.
		— nitreux.	C'est de l'acide nitrique tenant du gaz nitreux en dissolution: il en absorbe presque son poids; alors il est en vapeur rutilante. Plus volatil que l'acide nitrique.
		— arsenique.	Solide, fixe, vitrifiable, très-vénéneux, inodore: arsenic complètement brûlé.
		— arsénieux.	Solide, volatil, odorant et alliéé quand il est en vapeur.
		— manganésique.	Blanc, pulvérulent, âpre, jaunissant par les acides nitrique et muriatique.
2 ^e CLASSE. Acides à radicaux inconnus et soup- çonnés simples,...	— molybdique.	Âpre, peu soluble, en filets blancs; bleussant dès qu'on lui enlève de l'oxygène.
		— chromique.	Jaune, peu soluble, formant des sels colorés en jaune, en orangé ou en rouge.
		— muriatique.	Gazeux, indécomposable, odorant, formant une vapeur blanche, enlevant l'oxygène à beaucoup de corps.
		— muriatique oxy- génée.	Gaz jaune-verdâtre, fétide, épaississant les liquides et resserrant les organes animaux, enflammant beaucoup de combustibles, et détruisant presque toutes les couleurs.
		— fluorique.	Gazeux, piquant, dissolvant le verre et la silice, dont il précipite une partie par l'eau.
		— boracique.	Solide, en paillettes cristallines, fixe et fusible en verre, peu soluble, peu sapide, très-faible dans ses combinaisons.
		— sélénique.
		— borogallique.
		— civique.
		— malique.
3 ^e CLASSE. Acides à radicaux binaires,.....	— gallique.
		— benzoïque.
		1 ^{er} GENRE. Acides végétaux purs.
		2 ^e GENRE. Acidules végét.	— tartareux. . . — oxalique. . .
		3 ^e GENRE. Acides factices.	— camphorique. — subérique. . . — musquée. . .
		4 ^e GENRE. Acide fermenté.	— acétique. . .
		— amniac. . .
		— schacique. . .
		— urique. . .
		— prussique. . .
4 ^e CLASSE. Acides à radicaux ternaires.	— pyromarqueux.
		— pyrotartareux.
		— pyrologneux. .
		— cicérique. . .
		— acéteux. . .
		— formique. . .
		— bombycique. .
		— cranorique. . .
		— zoonique. . .
		— lactique. . .



